

তথ্য পুস্তিকা
ডব্লু বি জে ই ই এম-২০১৬

সংস্করণ: ১

প্রকাশন: ২৪.১২.২০১৫

ওয়েষ্ট বেঙ্গল জয়েন্ট এন্ট্রান্স এগজামিনেসন্স বোর্ড
এ কিউ-১৩/১, সেক্টর V, সল্টলেক সিটি,
কোলকাতা-৭০০০৯১

সূচীপত্র

ক্রমিক নং	বর্ণনা	পৃষ্ঠা নং
১	উপস্থাপনা	৩
২	ডব্লু বি জে ই ই এম- ২০১৬	৩
৩	পরীক্ষার প্রকার	৩
৪	ডব্লু বি জে ই ই এম- ২০১৬ পরীক্ষার সময়সূচী	৪
৫	প্রশ্নের ধরণ	৪
৬	উত্তর লেখার পদ্ধতি	৪
৭	নম্বর প্রদানের বিধি	৫
৮	মেধাতালিকা এবং টাই ভাঙার নিয়মাবলী	৫
৯	পরীক্ষার্থীদের যোগ্যতামান	৭
১০	শিক্ষাগত যোগ্যতামান	৯
১১	ডব্লু বি জে ই ই এম- ২০১৬ -এর আসন উপলব্ধতা	১৩
১২	সংরক্ষিত আসন	১৪
১৩	আবেদনের পদ্ধতি	১৮
১৪	অ্যাডমিট কার্ড	২১
১৫	পরীক্ষাকেন্দ্র বন্টন	২২
১৬	ডব্লু বি জে ই ই এম- ২০১৬- র মূল্যায়ন ও ফলপ্রকাশ	২২
১৭	আইনি অধিক্ষেত্র	২২
১৮	পরীক্ষা আয়োজনের পদ্ধতি	২২
১৯	কাউন্সেলিং এবং ভর্তি	২৩
২০	স্কলারশিপ স্কিম	২৩

ক্রমিক নং	এ্যাপেন্ডিক্স	পৃষ্ঠা নং
১	ডব্লু-বি-জে-ই-ই-এম-২০১৬- র সিলেবাস	২৫
২	পরীক্ষার নিয়মাবলী	৩৭
৩	করণীয় এবং অকরণীয়	৩৮
৪	কোর্স এবং কোর্স কোড	৩৯
৫	ইঞ্জিনিয়ারিং/ টেকনোলজি/ ফার্মাসি/ আর্কিটেকচার বিশ্ববিদ্যালয় ও কলেজের তালিকা	৪০
৬	এম-বি-বি-এস/ বি-ডি-এস কলেজের তালিকা	৪৫
৭	ডোমিসাইল সার্টিফিকেটের প্রোফর্মা এ-১	৪৬
৮	ডোমিসাইল সার্টিফিকেটের প্রোফর্মা এ-২	৪৭
৯	ডোমিসাইল সার্টিফিকেটের প্রোফর্মা বি	৪৮
১০	ইনকাম সার্টিফিকেটের প্রোফর্মা	৪৯
১১	জেলা ভিত্তিক পরীক্ষার অঞ্চল	৫০
১২	উল্লেখ্য তারিখ	৫১

১. উপস্থাপনা:

পশ্চিমবঙ্গ রাজ্যে আন্ডার গ্র্যাজুয়েট স্তরে ইঞ্জিনিয়ারিং কোর্সে ভর্তির জন্য একটি সাধারণ প্রবেশিকা পরীক্ষা আয়োজনের উদ্দেশ্যে ১৯৬২ সালে ওয়েস্ট বেঙ্গল জয়েন্ট এন্ট্রান্স এগজামিনেশন বোর্ড গঠিত হয়। এই বোর্ড সর্বাধুনিক প্রযুক্তির প্রয়োগে বিভিন্ন পেশাদারি আন্ডার গ্র্যাজুয়েট এবং পোস্ট গ্র্যাজুয়েট কোর্সে ভর্তির জন্য প্রবেশিকা পরীক্ষায় স্বচ্ছতার মাত্রা ক্রমাগত বাড়ানোর ওপর গুরুত্ব আরোপ করে আসছে এবং এ রাজ্যের ইঞ্জিনিয়ারিং ও মেডিক্যালের আন্ডার গ্র্যাজুয়েট কোর্সের জন্য অনলাইন আবেদন এবং ই-কাউন্সেলিং পদ্ধতির মাধ্যমে ভর্তি অত্যন্ত দক্ষতা ও সাফল্যের সঙ্গে পরিচালিত করে আসছে।

২০১৬ - ২০১৭ শিক্ষাবর্ষে রাজ্যের বিশ্ববিদ্যালয়, সরকারি কলেজ এবং সেলফ ফিনান্সড প্রতিষ্ঠানগুলিতে মেডিক্যাল, ডেন্টাল, ইঞ্জিনিয়ারিং ও টেকনোলজি, ফার্মাসি এবং আর্কিটেকচার কোর্সগুলিতে ভর্তির জন্য পরীক্ষার আবেদন **অনলাইনে** গ্রহণ করা হবে এবং বোর্ডের <http://www.wbjeeb.nic.in> ওয়েব পোর্টালে ফর্ম উপলব্ধ হবে।

ওয়েস্ট বেঙ্গল জয়েন্ট এন্ট্রান্স এগজামিনেশন বোর্ডের বর্তমান কার্যালয় হল এ কিউ- ১৩/১, সেক্টর- ৫, সল্ট লেক সিটি, কলকাতা- ৭০০ ০৯১

দূরভাষ: (০৩৩) ২৩৬৭ ১১৫৯/১১৯৮, ই-মেল: wbjeeb@gmail.com

২. ডব্লু বি জে ই ই এম- ২০১৬:

২০১৬ - ২০১৭ শিক্ষাবর্ষে পশ্চিমবঙ্গের বিশ্ববিদ্যালয়, সরকারি কলেজের পাশাপাশি সেলফ ফিনান্সিং টেকনোলজিক্যাল ইনস্টিটিউট গুলিতে মেডিক্যাল, ডেন্টাল, ইঞ্জিনিয়ারিং ও টেকনোলজি, ফার্মাসি এবং আর্কিটেকচারের মতো বিভিন্ন কোর্সের ডিগ্রী স্তরে ভর্তির সাধারণ প্রবেশিকা পরীক্ষার নাম **ডব্লু বি জে ই ই এম- ২০১৬**।

৩. **পরীক্ষার্থীর প্রকার:** ‘ডব্লু বি জে ই ই এম- ২০১৬’ পরীক্ষাটি নীচে উল্লিখিত তিন প্রকার পরীক্ষার্থীর জন্য আয়োজিত হবে। অনলাইনে আবেদনের সময় পরীক্ষার্থীকে এই তিন প্রকারের মধ্য থেকে একটি নির্বাচন করতে হবে।

প্রকার	বিষয়	সুযোগ
E	ম্যাথমেটিক্স, ফিজিক্স + কেমিস্ট্রি	ইঞ্জিনিয়ারিং/ টেকনোলজি/ আর্কিটেকচারের কোর্স অথবা যাদবপুর ইউনিভার্সিটিতে ফার্মাসি কোর্সে ভর্তির জন্য
M	বায়োলজিক্যাল সায়েন্সেস, ফিজিক্স + কেমিস্ট্রি	মেডিক্যাল/ ডেন্টাল কোর্সে ভর্তির জন্য
C	ম্যাথমেটিক্স, বায়োলজিক্যাল সায়েন্সেস, ফিজিক্স + কেমিস্ট্রি	ইঞ্জিনিয়ারিং/ টেকনোলজি/ আর্কিটেকচারের/ মেডিক্যাল/ ডেন্টাল কোর্স অথবা যাদবপুর ইউনিভার্সিটিতে ফার্মাসি কোর্সে ভর্তির জন্য

দ্রষ্টব্য ১: অন্য রাজ্যে বসবাসকারী পরীক্ষার্থীরা মেডিক্যাল/ ডেন্টাল কোর্সের জন্য **বিবেচিত হবে না**। তারা শুধুমাত্র ‘E’ পরীক্ষার জন্য এ্যপ্লিকেশন করতে পারবে। ইঞ্জিনিয়ারিং/ টেকনোলজি কোর্সের জন্য অথবা যাদবপুর ইউনিভার্সিটিতে ফার্মাসি কোর্সে ভর্তির জন্য তাদের ম্যাথমেটিক্স এবং ফিজিক্স + কেমিস্ট্রি পরীক্ষা দিতে হবে। যাদবপুর ইউনিভার্সিটি ছাড়া অন্য কলেজে ফার্মাসি কোর্সে ভর্তির জন্য তাদের শুধু ফিজিক্স + কেমিস্ট্রি পরীক্ষা দিতে হবে।

দ্রষ্টব্য ২: যাদবপুর ইউনিভার্সিটিতে ফার্মাসি কোর্সে ভর্তির জন্য 'E' অথবা 'C' প্রকারের অন্তর্গত ম্যাথমেটিক্স এবং ফিজিক্স + কেমিস্ট্রি পরীক্ষা দিতে হবে।

দ্রষ্টব্য ৩: যাদবপুর ইউনিভার্সিটি ছাড়া অন্য কলেজে ফার্মাসি কোর্সে ভর্তির জন্য পরীক্ষার্থীদের 'E' অথবা 'M' অথবা 'C' প্রকারের অন্তর্গত শুধুমাত্র ফিজিক্স + কেমিস্ট্রি পরীক্ষা দিতে হবে।

দ্রষ্টব্য ৪: (i) ইঞ্জিনিয়ারিং (ii) মেডিক্যাল এবং (iii) ফার্মাসির জন্য তিনটি আলাদা মেধাতালিকা প্রকাশিত হবে।

৪. 'ডব্লু বি জে ই ই এম- ২০১৬' পরীক্ষার সময়সূচী:

পরীক্ষার তারিখ	বিষয়	পূর্ণমান	পরীক্ষার মেয়াদ
১৭- ই মে, ২০১৬ (মঙ্গলবার)	বায়োলজিক্যাল সায়েন্সেস	(১৫০ নম্বর)	সকাল ৯:০০ থেকে সকাল ১১:৩০ (২.৫ ঘন্টা)
	ফিজিক্স + কেমিস্ট্রি	(১০০ নম্বর)	বেলা ১২:৪৫ থেকে দুপুর ২:৪৫ (২ ঘন্টা)
	ম্যাথমেটিক্স	(১০০ নম্বর)	বিকাল ৩:৩০ থেকে বিকাল ৫:৩০ (২ ঘন্টা)

যে সমস্ত পরীক্ষার্থী ডব্লু বি জে ই ই এম- ২০১৬ এর উল্লিখিত নির্ধারিত তারিখ ও সময়ে পরীক্ষায় বসতে পারবে না, তাদের জন্য কোনও পরিস্থিতিতেই নতুন করে পরীক্ষা নেওয়া হবে না।

৫. প্রশ্নের ধরণ:

অ্যাপেনডিক্স-১ এ দেওয়া ডব্লু বি জে ই ই এম- ২০১৬ এর সিলেবাসের ভিত্তিতে প্রশ্ন করা হবে। প্রতিটি বিষয়ের সমস্ত প্রশ্নই মাল্টিপল চয়েস ধরনের (এম সি কিউ টাইপের) হবে যেখানে প্রতিটি প্রশ্নের জন্য চারটি করে উত্তরের অপশন দেওয়া থাকবে।

নীচের টেবিল অনুযায়ী তিন ধরনের প্রশ্ন হবে:

বিষয়	প্রশ্ন ধরন ১	প্রশ্ন ধরন ২	প্রশ্ন ধরন ৩	মোট প্রশ্নের সংখ্যা	পূর্ণমান
বায়োলজিক্যাল সায়েন্সেস	৮০X১ নম্বর	২৫X২ নম্বর	১০X২ নম্বর	১১৫	১৫০ নম্বর
ফিজিক্স +	৩০X১ নম্বর +	৫X২ নম্বর +	৫X২ নম্বর +	৪০ +	৫০ + ৫০ = ১০০
কেমিস্ট্রি	৩০X১ নম্বর	৫X২ নম্বর	৫X২ নম্বর	৪০	
ম্যাথমেটিক্স	৫০X১ নম্বর	১৫X২ নম্বর	১০X২ নম্বর	৭৫	১০০

৬. উত্তর লেখার পদ্ধতি:

প্রশ্নের উত্তর, মেশিনে পঠনযোগ্য বিশেষভাবে তৈরী উত্তরপত্রে দিতে হবে (ও এম আর উত্তরপত্র)। 'ও এম আর উত্তরপত্রে' কেবলমাত্র নীল/ কালো বল পয়েন্ট পেন দিয়ে উত্তর চিহ্নিত (ভরাট) করতে হবে।

পরীক্ষার্থীদের মনে করিয়ে দেওয়া হচ্ছে যে, পরীক্ষার সময়ে ও এম আর উত্তরপত্র এবং অ্যাটেনডেন্স শীট উভয়েতেই নির্ধারিত স্থানে যত্নসহকারে বৃত্ত পূরণ (ভরাট) করার মাধ্যমে পরীক্ষার্থীদের 'Question Booklet Number' -সহ সমস্ত দরকারি তথ্যাবলি দিতে হবে।

৭. নম্বর প্রদানের বিধি:

৭.১. Question Category 1:

- ৭.১.১. কেবলমাত্র একটি উত্তরের অপশন সঠিক।
- ৭.১.২. সঠিক উত্তরের জন্য ১ নম্বর।
- ৭.১.৩. ভুল উত্তরের জন্য - ১/৪ (ঋণাত্মক ১/৪) নম্বর।
- ৭.১.৪. একাধিক উত্তর চিহ্নিত করলে ওই উত্তরটিকে ভুল হিসাবে গণ্য করা হবে এবং সেক্ষেত্রে - ১/৪ (ঋণাত্মক ১/৪) নম্বর।

৭.২. Question Category 2:

- ৭.২.১. কেবলমাত্র একটি অপশন সঠিক।
- ৭.২.২. সঠিক উত্তরের জন্য ২ নম্বর।
- ৭.২.৩. ভুল উত্তরের জন্য - ১/২ (ঋণাত্মক ১/২) নম্বর।
- ৭.২.৪. একাধিক উত্তর চিহ্নিত করলে ওই উত্তরটিকে ভুল হিসাবে গণ্য করা হবে এবং সেক্ষেত্রে - ১/২ (ঋণাত্মক ১/২) নম্বর।

৭.৩. Question Category 3:

- ৭.৩.১. এক বা একাধিক অপশন সঠিক হতে পারে।
- ৭.৩.২. কেবলমাত্র সবকটি সঠিক অপশনগুলি চিহ্নিত করার জন্য ২ নম্বর।
- ৭.৩.৩. চিহ্নিত অপশনগুলির মধ্যে এক বা একাধিক ভুল অপশন থাকলে ওই উত্তর ভুল বলে গণ্য হবে এবং সেক্ষেত্রে ০ নম্বর প্রদেয়।
- ৭.৩.৪. যখন সমস্ত সঠিক অপশনগুলি চিহ্নিত করা হয়নি এবং কোনও ভুল অপশনও চিহ্নিত করা হয়নি, সেক্ষেত্রে নম্বর = $2X$ (চিহ্নিত সঠিক অপশনের সংখ্যা)/ মোট সঠিক অপশনের সংখ্যা)।

৮. মেধাতালিকা এবং টাই ভাঙার নিয়মাবলী:

‘ডব্লু বি জে ই ই এম- ২০১৬’- তে তিনটি আলাদা মেধাতালিকা তৈরী করা হবে: (i) ইঞ্জিনিয়ারিং, (ii) মেডিক্যাল এবং (iii) ফার্মাসি (যাদবপুর বিশ্ববিদ্যালয় ছাড়া অন্য ফার্মাসি কলেজগুলির জন্য)

৮.১ ইঞ্জিনিয়ারিং: ইঞ্জিনিয়ারিং ক্যাটেগরিতে সফল প্রার্থীদের মেধাতালিকা তাদের প্রাপ্ত নম্বর ক্রমহ্রাসমানভাবে সাজিয়ে তৈরী করা হবে। তবে কোনও ক্ষেত্রে একাধিক পরীক্ষার্থীর প্রাপ্ত নম্বর সমান হয়ে গেলে (বা টাই হলে) নিচের নিয়মগুলি অনুসরণ করে টাই ভাঙ্গা হবে।

- ৮.১.১. ম্যাথমেটিক্স, ফিজিক্স ও কেমিস্ট্রি মিলিয়ে কম ঋণাত্মক নম্বর পাওয়া।
- ৮.১.২. ম্যাথমেটিক্স ও ফিজিক্স মিলিয়ে বেশি ধনাত্মক নম্বর পাওয়া।
- ৮.১.৩. ম্যাথমেটিক্স ও কেমিস্ট্রি মিলিয়ে বেশি ধনাত্মক নম্বর পাওয়া।
- ৮.১.৪. ম্যাথমেটিক্স ও ফিজিক্স মিলিয়ে কম ঋণাত্মক নম্বর পাওয়া।

- ৮.১.৫. ম্যাথমেটিক্স ও কেমিস্ট্রি মিলিয়ে কম ঋণাত্মক নম্বর পাওয়া।
- ৮.১.৬. ম্যাথমেটিক্স- এ কেবল ২ নম্বরের প্রশ্নে বেশি ধনাত্মক নম্বর পাওয়া।
- ৮.১.৭. ফিজিক্স এ কেবল ২ নম্বরের প্রশ্নে বেশি ধনাত্মক নম্বর পাওয়া।
- ৮.১.৮. কেমিস্ট্রিতে কেবল ২ নম্বরের প্রশ্নে বেশি ধনাত্মক নম্বর পাওয়া।
- ৮.১.৯. ম্যাথমেটিক্স- এ কেবল ২ নম্বরের প্রশ্নে কম ঋণাত্মক নম্বর পাওয়া।
- ৮.১.১০. ফিজিক্স এ কেবল ২ নম্বরের প্রশ্নে কম ঋণাত্মক নম্বর পাওয়া।

৮.২ মেডিক্যাল: মেডিক্যাল ক্যাটেগরিতে সফল প্রার্থীদের মেধাতালিকা তাদের প্রাপ্ত নম্বর ক্রমহ্রাসমানভাবে সাজিয়ে তৈরী করা হবে। তবে কোনও ক্ষেত্রে একাধিক পরীক্ষার্থীর প্রাপ্ত নম্বর সমান হয়ে গেলে (বা টাই হলে) নিচের নিয়মগুলি অনুসরণ করে টাই ভাঙ্গা হবে।

- ৮.২.১. বায়োলজিক্যাল সায়েন্সেস, ফিজিক্স ও কেমিস্ট্রি মিলিয়ে কম ঋণাত্মক নম্বর পাওয়া।
- ৮.২.২. বায়োলজিক্যাল সায়েন্সেস ও কেমিস্ট্রি মিলিয়ে বেশি ধনাত্মক নম্বর পাওয়া।
- ৮.২.৩. বায়োলজিক্যাল সায়েন্সেস ও ফিজিক্স মিলিয়ে বেশি ধনাত্মক নম্বর পাওয়া।
- ৮.২.৪. বায়োলজিক্যাল সায়েন্সেস ও কেমিস্ট্রি মিলিয়ে কম ঋণাত্মক নম্বর পাওয়া।
- ৮.২.৫. বায়োলজিক্যাল সায়েন্সেস ও ফিজিক্স মিলিয়ে কম ঋণাত্মক নম্বর পাওয়া।
- ৮.২.৬. বায়োলজিক্যাল সায়েন্সেস এ কেবল ২ নম্বরের প্রশ্নে বেশি ধনাত্মক নম্বর পাওয়া।
- ৮.২.৭. কেমিস্ট্রিতে কেবল ২ নম্বরের প্রশ্নে বেশি ধনাত্মক নম্বর পাওয়া।
- ৮.২.৮. ফিজিক্স এ কেবল ২ নম্বরের প্রশ্নে বেশি ধনাত্মক নম্বর পাওয়া।
- ৮.২.৯. বায়োলজিক্যাল সায়েন্সেস এ কেবল ২ নম্বরের প্রশ্নে কম ঋণাত্মক নম্বর পাওয়া।
- ৮.২.১০. কেমিস্ট্রিতে কেবল ২ নম্বরের প্রশ্নে কম ঋণাত্মক নম্বর পাওয়া।
- ৮.২.১১. ফিজিক্স এ কেবল ২ নম্বরের প্রশ্নে কম ঋণাত্মক নম্বর পাওয়া।

৮.৩. ফার্মাসি (যাদবপুর বিশ্ববিদ্যালয় ছাড়া অন্য ফার্মাসি কলেজগুলির জন্য): যাদবপুর বিশ্ববিদ্যালয় ছাড়া অন্য ফার্মাসি কলেজগুলিতে ভর্তির জন্য সমস্ত E, M ও C পরীক্ষার্থীদের ফিজিক্স + কেমিস্ট্রিতে প্রাপ্ত নম্বর ক্রমহ্রাসমানভাবে সাজিয়ে মেধাতালিকা তৈরী করা হবে। তবে কোনও ক্ষেত্রে একাধিক পরীক্ষার্থীর প্রাপ্ত নম্বর সমান হয়ে গেলে (বা টাই হলে) নিচের নিয়মগুলি অনুসরণ করে টাই ভাঙ্গা হবে।

- ৮.৩.১. ফিজিক্স ও কেমিস্ট্রিতে সবচেয়ে কম ঋণাত্মক নম্বর পাওয়া।
- ৮.৩.২. কেমিস্ট্রিতে বেশি ধনাত্মক নম্বর পাওয়া।
- ৮.৩.৩. কেমিস্ট্রিতে কম ঋণাত্মক নম্বর পাওয়া।
- ৮.৩.৪. কেমিস্ট্রিতে কেবল ২ নম্বরের প্রশ্নে বেশি ধনাত্মক নম্বর পাওয়া।
- ৮.৩.৫. কেমিস্ট্রিতে কেবল ২ নম্বরের প্রশ্নে কম ঋণাত্মক নম্বর পাওয়া।
- ৮.৩.৬. ফিজিক্স এ কেবল ২ নম্বরের প্রশ্নে বেশি ধনাত্মক নম্বর পাওয়া।
- ৮.৩.৭. ফিজিক্স এ কেবল ২ নম্বরের প্রশ্নে কম ঋণাত্মক নম্বর পাওয়া।

৮.৪. যাদবপুর বিশ্ববিদ্যালয়ের ফার্মাসি: যাদবপুর বিশ্ববিদ্যালয়ের ফার্মাসি কোর্সের ক্ষেত্রে ইঞ্জিনিয়ারিং এর মেধাতালিকা বিবেচনা করা হবে।

৮.৫. চূড়ান্ত টাই ভাঙার নিয়মাবলি: মেধাতালিকা তৈরীর ক্ষেত্রে ওপরের নিয়মগুলি প্রয়োগ করার পরেও যদি একাধিক পরীক্ষার্থীর ক্ষেত্রে 'টাই' থেকে যায়, তাহলে তা ভাঙার জন্য পরীক্ষার্থীর জন্মতারিখ (ডেট অফ বার্থ) বিবেচ্য হবে এবং এক্ষেত্রে কমবয়সীর তুলনায় বয়স্কদের অগ্রাধিকার দেওয়া হবে।

৯. **পরীক্ষার্থীদের যোগ্যতামান:** যদি কোন পরীক্ষার্থী ‘ডব্লু বি জে ই ই এম- ২০১৬’ পরীক্ষায় বসে থাকে এবং মেধাতালিকায় স্থানও করে নিয়ে থাকে কিন্তু পরীক্ষা কিংবা ভর্তির পরে, বা যে কোনও পর্যায়ে জানা যায় যে, পরীক্ষার্থী নির্ধারিত বয়সের থেকে কম বয়সী বা অন্য কোনও ভাবে অযোগ্য, তাহলে তৎক্ষণাত্ তার ভর্তির অধিকার বাতিল হবে। যদি পরীক্ষার্থী নিচে দেওয়া যাবতীয় যোগ্যতামান পূরন করতে সক্ষম না হয় তবে ‘ডব্লু বি জে ই ই এম- ২০১৬’ পরীক্ষায়ার জন্য আবেদন করা বা উক্ত পরীক্ষায় মেধাতালিকায় স্থান করে নেওয়া ভর্তির অধিকার সুনিশ্চিত করে না।

৯.১. **নাগরিকত্ব:** পরীক্ষার্থীকে অবশ্যই ভারতবর্ষের নাগরিক হতে হবে।

৯.২. **বয়সসীমা:**

৯.২.১. **ইঞ্জিনিয়ারিং/ টেকনোলজি (মেরিন ইঞ্জিনিয়ারিং বাদে), ফার্মাসি এবং আর্কিটেকচার কোর্সের জন্য:** ৩১ ডিসেম্বর, ২০১৬- তারিখে পরীক্ষার্থীর বয়স কমপক্ষে ১৭ (সতেরো) বছর হতে হবে। বয়সের কোনো উর্দ্বসীমা নেই।

৯.২.২. **মেরিন ইঞ্জিনিয়ারিং কোর্সের জন্য:** যথাযথ কর্তৃপক্ষের নির্দেশিকা অনুসারে ৩১ ডিসেম্বর, ২০১৬- তারিখে পরীক্ষার্থীর বয়স কমপক্ষে ১৭ (সতেরো) এবং ৩১ জুলাই, ২০১৬ তারিখে সর্বাধিক ২৫ (পঁচিশ) হতে হবে।

৯.২.৩. **মেডিক্যাল বা ডেন্টাল কোর্সে জন্য:** ৩১ ডিসেম্বর, ২০১৬- তারিখে পরীক্ষার্থীর বয়স কমপক্ষে ১৭ (সতেরো) বছর হতে হবে। বয়সের কোনো উর্দ্বসীমা নেই।

৯.৩. **আবাসিকত্বের (রেসিডেন্সিয়াল/ ডেমিসাইল) ভিত্তিতে যোগ্যতামান:** পশ্চিমবঙ্গের বিভিন্ন মেডিক্যাল, ডেন্টাল, ইঞ্জিনিয়ারিং/ টেকনোলজি, ফার্মাসি এবং আর্কিটেকচার কোর্সে ভর্তির জন্য আবাসিকত্বের প্রয়োজনীয়তা নিচে দেওয়া হল:

প্রতিষ্ঠানের ধরন	আসনের ক্যাটেগরি,	পশ্চিমবঙ্গে আবাসিকত্বের প্রয়োজনীয়তা
ইঞ্জিনিয়ারিং/ টেকনোলজি/ ফার্মাসি/ আর্কিটেকচার কোর্সের জন্য সরকারি সাহায্যপ্রাপ্ত বিশ্ববিদ্যালয়	সাধারণ ক্যাটেগরি	নেই
	সংরক্ষিত ক্যাটেগরি	আছে
সরকারি ইঞ্জিনিয়ারিং ও টেকনোলজি কলেজ	সাধারণ ক্যাটেগরি	আছে
	সংরক্ষিত ক্যাটেগরি	আছে
সরকারি ফার্মাসি কলেজ	সাধারণ ক্যাটেগরি	আছে
	সংরক্ষিত ক্যাটেগরি	আছে
ইঞ্জিনিয়ারিং/ টেকনোলজি/ ফার্মাসি/ আর্কিটেকচার কোর্সের জন্য সেল্ফ- ফিন্যান্সিং বিশ্ববিদ্যালয় বা কলেজ	সাধারণ ক্যাটেগরি	নেই
	সংরক্ষিত ক্যাটেগরি	আছে

মেডিক্যাল/ ডেন্টাল কলেজ	সাধারণ ক্যাটেগরি	আছে
	সংরক্ষিত ক্যাটেগরি	আছে

৯.৩.১. ডোমিসাইল সার্টিফিকেট:

(ক) সরকারি ইঞ্জিনিয়ারিং/ টেকনোলজি /ফার্মাসি কলেজ, (খ) মেডিক্যাল/ ডেন্টাল কলেজ, (গ) যে কোনও প্রতিষ্ঠানে টি এফ ডব্লু ক্যাটেগরি আসন সহ যে কোনও সংরক্ষিত ক্যাটেগরি আসনে ভর্তির জন্য পরীক্ষার্থীকে পশ্চিমবঙ্গের আবাসিক হতেই হবে।

কেবলমাত্র সেই সমস্ত পরীক্ষার্থী পশ্চিমবঙ্গের আবাসিক বলে গণ্য হবে, যারা-

হয়

(ক) ৩১.১২.২০১৬ তারিখ পর্যন্ত কমপক্ষে বিগত ১০ (দশ) বছর লাগাতার পশ্চিমবঙ্গে বসবাস করে আসছে (প্রজোজ্য সার্টিফিকেটের বয়ান- প্রোফর্মা 'এ-১' এবং 'এ-২')

অথবা

(খ) পরীক্ষার্থীর পিতা/মাতা অবশ্যই পশ্চিমবঙ্গের স্থায়ী অধিবাসী এবং পশ্চিমবঙ্গে তাঁদের স্থায়ী ঠিকানা রয়েছে (প্রজোজ্য সার্টিফিকেটের বয়ান- প্রোফর্মা 'বি')

৯.৩.২. ডোমিসাইল সার্টিফিকেট জমা দেওয়ার পদ্ধতি:

সার্টিফিকেটের বয়ান পোর্টালে দেওয়া আছে। পরীক্ষার্থীর প্রয়োজ্যমতো প্রোফর্মা 'এ-১' বা 'এ-২' বা 'বি' ডাউনলোড করে A4 মাপের সাদা কাগজে দুটি প্রিন্ট আউট করে নিতে হবে।

দুটি কপিই যথাযথভাবে পূরণ করে নিচে ৯.৩.৩. অংশে দেওয়া তালিকাভুক্ত কোন কর্তৃপক্ষের কাছ থেকে প্রমানিত/ স্বাক্ষরিত করিয়ে নিতে হবে।

আসল সার্টিফিকেটটি পরীক্ষার্থীরা নিজের কাছে সাবধানে রাখবে এবং কাউন্সেলিং ও ভর্তির সময় এটি রিপোর্টিং সেন্টারে দাখিল করবে।

বিকল্প কপিটি সার্টিফিকেট প্রদানকারী কর্তৃপক্ষের অফিসে ভবিষ্যতে অনুসন্ধানের জন্য জমা থাকবে।

সার্টিফিকেটটির একটি স্ক্যান করা কপি অনলাইন আবেদনের নথিপত্র আপলোডিং এর সময় আপলোড করতে হবে।

৯.৩.৩. ডোমিসাইল সার্টিফিকেট ইস্যু করতে পারেন এমন কর্তৃপক্ষ:

৯.৩.৩.১. প্রোফর্মা 'এ-১' বা 'বি':

কেন্দ্রীয় সরকার বা রাজ্য সরকারের যে সমস্ত উপযুক্ত কর্তৃপক্ষের কাছ থেকে এই ডোমিসাইল সার্টিফিকেট স্বাক্ষরিত করানো যাবে, যার অধিক্ষেত্রধীনে পরীক্ষার্থীর স্থায়ী ঠিকানা (প্রোফর্মা 'এ-১' এর ক্ষেত্রে) বা পরীক্ষার্থীর পিতা/মাতার স্থায়ী বাসস্থান (প্রোফর্মা 'বি' এর ক্ষেত্রে) পড়ছে, তাঁরা হলেন:

- ১) ডিস্ট্রিক্ট ম্যাজিস্ট্রেট, অ্যাডিশনাল ডিস্ট্রিক্ট ম্যাজিস্ট্রেট, ডেপুটি ম্যাজিস্ট্রেট, ডেপুটি কালেক্টর, সাব- ডিভিশনাল অফিসার, ব্লক ডেভেলপমেন্ট অফিসার।

- ২) সুপারিন্টেন্ডেন্ট অফ পুলিশ, অ্যাডিশনাল সুপারিন্টেন্ডেন্ট অফ পুলিশ, সাব- ডিভিশনাল পুলিশ অফিসার বা ডেপুটি সুপারিন্টেন্ডেন্ট অফ পুলিশ।
- ৩) পুলিশ কমিশনারেটের কমিশনার, অ্যাডিশনাল কমিশনার, জয়েন্ট কমিশনার, ডেপুটি কমিশনার, অ্যাসিস্ট্যান্ট কমিশনার।
- ৪) মহামান্য সুপ্রিমকোর্টের বা মহামান্য কলকাতা হাইকোর্টের বা সংশ্লিষ্ট জেলা বা মেট্রোপলিটন এলাকার যে কোনও রায় বা পদে থাকা জুডিশিয়াল ম্যাজিস্ট্রেট।
- ৫) কর্পোরেশনের কমিশনার, অ্যাডিশনাল কমিশনার, জয়েন্ট কমিশনার, অ্যাসিস্ট্যান্ট কমিশনার।
- ৬) পশ্চিমবঙ্গ সরকার (জি টি এ- সহ) বা ভারত সরকারের মহাকরণে অ্যাসিস্ট্যান্ট সেক্রেটারী বা সমতুল বা তার ওপরের পদে থাকা অধিকারিক।
- ৭) পশ্চিমবঙ্গ সরকার বা ভারত সরকারের মহাকরণে ডেপুটি ডিরেক্টর বা তার ওপরের পদে থাকা অধিকারিক।

ডেমিসাইল সার্টিফিকেট প্রদানকারী আধিকারিক অবশ্যই ফর্মের নির্দিষ্ট স্থানে নিজের পুরো নাম, পদের নাম, চাকরির স্থানের নাম ও ঠিকানা, ল্যান্ডলাইন ও মোবাইল নম্বর উল্লেখ করবেন। যদি থাকে তবে তার এমপ্লয়িজ আইডেন্টিটি কার্ড নম্বর উল্লেখ করবেন।

ওপরে উল্লিখিত নন, এমন কোনো আধিকারিকের কাছ থেকে আনা সার্টিফিকেট গ্রাহ্য হবে না।

দ্রষ্টব্য: ‘ডব্লু বি জে ই ই এম- ২০১৬’ এর জন্য মিউনিসিপ্যাল কমিশনার, মিউনিসিপ্যাল কর্পোরেশনের/ মিউনিসিপ্যালিটির কাউন্সিলর, ত্রিস্তরীয় পঞ্চায়েত ব্যবস্থা বা জি টি এ- র কোনও নির্বাচিত প্রতিনিধি, এম এল এ বা এম পি -দের মতো কোনও নির্বাচনে জেতা জনপ্রতিনিধি এই সার্টিফিকেট ইস্যু করতে পারবেন না।

৯.৩.৩.২. প্রোফরমা ‘এ-২’:

পরীক্ষার্থী যে শিক্ষা প্রতিষ্ঠান থেকে ‘১০+২’ পরীক্ষায় উত্তীর্ণ হয়েছে কিংবা ‘১০+২’ পরীক্ষায় বসতে চলেছে, সেই শিক্ষা প্রতিষ্ঠানের প্রধান এই প্রোফরমায় ডেমিসাইল সার্টিফিকেট ইস্যু করতে পারবেন। এই সার্টিফিকেট পরীক্ষার্থীর স্কুলের নথি যাচাই করে ইস্যু করতে হবে।

উপরে উল্লিখিত তিন প্রকারের যে কোনও এক প্রকার বয়ানেই সার্টিফিকেট আপলোড করতে হবে।

১০. শিক্ষাগত যোগ্যতামান:

১০.১. মেরিন ইঞ্জিনিয়ারিং বাদে ইঞ্জিনিয়ারিং/ টেকনোলজি কোর্সে:

১০.১.১. কলকাতা বিশ্ববিদ্যালয় (জুট অ্যান্ড ফাইবার টেকনোলজি বাদে):

পরীক্ষার্থীকে অবশ্যই ওয়েষ্ট বেঙ্গল কাউন্সিল অফ হায়ার সেকেন্ডারি এডুকেশন বা সমতুল, স্বীকৃত কাউন্সিল/ বোর্ডের রেগুলার পরীক্ষার্থী হিসাবে ১০+২ বোর্ড পরীক্ষায় উত্তীর্ণ হতে হবে এবং:

ক) আবশ্যিক বিষয় হিসাবে ফিজিক্স, কেমিস্ট্রি এবং ম্যাথমেটিক্স- এ আলাদা আলাদা ভাবে পাস করতে হবে।

খ) ফিজিক্স, কেমিস্ট্রি এবং ম্যাথমেটিক্স- এ সম্মিলিতভাবে কমপক্ষে ৬০% (তফসিলি জাতি/ উপজাতি/ প্রতিবন্ধী/ ও বি সি-এ/ ও বি সি- বি পরীক্ষার্থীদের ক্ষেত্রে ৫৫%) নম্বর পাওয়ার

পাশাপাশি ইংরাজিতে কমপক্ষে ৩০% (সকল ক্যাটেগরির পরীক্ষার্থীদের ক্ষেত্রে) নম্বর- সহ পাস করতে হবে।

১০.১.২. কলকাতা বিশ্ববিদ্যালয় (জুট অ্যান্ড ফাইবার টেকনোলজি):

পরীক্ষার্থীকে অবশ্যই ওয়েস্ট বেঙ্গল কাউন্সিল অফ হায়ার সেকেন্ডারি এডুকেশন বা সমতুল, স্বীকৃত কাউন্সিল/ বোর্ডের রেগুলার পরীক্ষার্থী হিসাবে ১০+২ বোর্ড পরীক্ষায় উত্তীর্ণ হতে হবে এবং:

ক) আবশ্যিক বিষয় হিসাবে ফিজিক্স, ম্যাথমেটিক্স এবং কেমিস্ট্রি/ বায়োটেকনোলজি/ বায়োলজিতে আলাদা আলাদা ভাবে পাস করতে হবে।

খ) ফিজিক্স, ম্যাথমেটিক্স এবং কেমিস্ট্রি/ বায়োটেকনোলজি/ বায়োলজিতে সম্মিলিতভাবে কমপক্ষে ৪৫% (তফসিলি জাতি/ উপজাতি/ প্রতিবন্ধী/ ও বি সি-এ/ ও বি সি- বি পরীক্ষার্থীদের ক্ষেত্রে ৪০%) নম্বর পাওয়ার পাশাপাশি ইংরাজিতে কমপক্ষে ৩০% (সকল ক্যাটেগরির পরীক্ষার্থীদের ক্ষেত্রে) নম্বর- সহ পাস করতে হবে।

১০.১.৩. যাদবপুর বিশ্ববিদ্যালয়:

পরীক্ষার্থীকে অবশ্যই ওয়েস্ট বেঙ্গল কাউন্সিল অফ হায়ার সেকেন্ডারি এডুকেশন বা সমতুল, স্বীকৃত কাউন্সিল/ বোর্ডের ১০+২ বোর্ড পরীক্ষায় রেগুলার পরীক্ষার্থী হিসাবে উত্তীর্ণ হতে হবে এবং

ক) আবশ্যিক বিষয় হিসাবে ফিজিক্স, কেমিস্ট্রি এবং ম্যাথমেটিক্স- এ আলাদা আলাদা ভাবে পাস করতে হবে।

খ) ফিজিক্স, কেমিস্ট্রি এবং ম্যাথমেটিক্স- এ সম্মিলিতভাবে কমপক্ষে ৬০% (তফসিলি জাতি/ উপজাতি/ প্রতিবন্ধী পরীক্ষার্থীদের ক্ষেত্রে ৪৫%) নম্বর, ম্যাথমেটিক্স- এ ৬০% (তফসিলি জাতি/ উপজাতি/ প্রতিবন্ধী পরীক্ষার্থীদের ক্ষেত্রে ৪৫%) নম্বর পাওয়ার পাশাপাশি ইংরাজিতে কমপক্ষে ৩০% (সকল ক্যাটেগরির পরীক্ষার্থীদের ক্ষেত্রে) নম্বর- সহ পাস করতে হবে।

দ্রষ্টব্য: এখানে পাস মার্ক বলতে সংশ্লিষ্ট কাউন্সিল/ বোর্ডের নিয়ম মতো থিওরি ও প্র্যাকটিক্যাল আলাদাভাবে পাস মার্ক পাওয়ার কথা বোঝানো হয়েছে।

১০.১.৪. অন্যান্য প্রতিষ্ঠানের ক্ষেত্রে:

পরীক্ষার্থীকে অবশ্যই ওয়েস্ট বেঙ্গল কাউন্সিল অফ হায়ার সেকেন্ডারি এডুকেশন বা সমতুল, স্বীকৃত কাউন্সিল/ বোর্ডের রেগুলার পরীক্ষার্থী হিসাবে ১০+২ বোর্ড পরীক্ষায় উত্তীর্ণ হতে হবে এবং:

ক) আবশ্যিক বিষয় হিসাবে ফিজিক্স, কেমিস্ট্রি এবং ম্যাথমেটিক্স- এ আলাদা আলাদা ভাবে পাস করতে হবে।

খ) ফিজিক্স, কেমিস্ট্রি এবং ম্যাথমেটিক্স- এ সম্মিলিতভাবে কমপক্ষে ৪৫% (তফসিলি জাতি/ উপজাতি/ প্রতিবন্ধী/ ও বি সি-এ/ ও বি সি- বি পরীক্ষার্থীদের ক্ষেত্রে ৪০%) নম্বর পাওয়ার পাশাপাশি ইংরাজিতে কমপক্ষে ৩০% (সকল ক্যাটেগরির পরীক্ষার্থীদের ক্ষেত্রে) নম্বর- সহ পাস করতে হবে।

১০.২. মেরিন ইঞ্জিনিয়ারিং এর ক্ষেত্রে:

ভারত সরকারের ডিরেক্টর জেনারেল অফ শিপিং এর নিয়ম অনুযায়ী:

পরীক্ষার্থীকে অবশ্যই ওয়েস্ট বেঙ্গল কাউন্সিল অফ হায়ার সেকেন্ডারি এডুকেশন বা সমতুল, স্বীকৃত কাউন্সিল/ বোর্ডের রেগুলার পরীক্ষার্থী হিসাবে ১০+২ বোর্ড পরীক্ষায় উত্তীর্ণ হতে হবে এবং:

ক) আবশ্যিক বিষয় হিসাবে ফিজিক্স, কেমিস্ট্রি এবং ম্যাথমেটিক্স- এ সন্মিলিতভাবে কমপক্ষে ৬০% পেতে হবে এবং আলাদা আলাদা ভাবে পাস করতে হবে।

খ) ইংরাজি বিষয়ে '১০' বা '১০+২' স্তরে কমপক্ষে ৫০% নম্বর সহ পাস করতে হবে।

দ্রষ্টব্য: এখানে পাস মার্ক বলতে সংশ্লিষ্ট কাউন্সিল/ বোর্ডের নিয়ম মতো থিওরি ও প্র্যাকটিক্যালের আলাদাভাবে পাস মার্ক পাওয়ার কথা বোঝানো হয়েছে।

১০.৩. আর্কিটেকচার কোর্সের ক্ষেত্রে:

১০.৩.১. যাদবপুর বিশ্ববিদ্যালয়:

পরীক্ষার্থীকে অবশ্যই ওয়েষ্ট বেঙ্গল কাউন্সিল অফ হায়ার সেকেন্ডারি এডুকেশন বা সমতুল, স্বীকৃত কাউন্সিল/ বোর্ডের রেগুলার পরীক্ষার্থী হিসাবে ১০+২ বোর্ড পরীক্ষায় উত্তীর্ণ হতে হবে এবং:

ক) আবশ্যিক বিষয় হিসাবে ফিজিক্স, কেমিস্ট্রি এবং ম্যাথমেটিক্স- এ আলাদা আলাদা ভাবে পাস করতে হবে।

খ) ফিজিক্স, কেমিস্ট্রি এবং ম্যাথমেটিক্স- এ সন্মিলিতভাবে কমপক্ষে ৬০% (তফসিলি জাতি/ উপজাতি/ প্রতিবন্ধী পরীক্ষার্থীদের ক্ষেত্রে ৪৫%) নম্বর, ম্যাথমেটিক্স- এ ৬০% (তফসিলি জাতি/ উপজাতি/ প্রতিবন্ধী পরীক্ষার্থীদের ক্ষেত্রে ৪৫%) নম্বর পাওয়ার পাশাপাশি ইংরাজিতে কমপক্ষে ৩০% (সকল ক্যাটেগরির পরীক্ষার্থীদের ক্ষেত্রে) নম্বর- সহ পাস করতে হবে।

গ) পরীক্ষার্থীকে হয় কাউন্সিল অফ আর্কিটেকচার, নয়া দিল্লী দ্বারা পরিচালিত এন এ টি এ (ন্যাশনাল অ্যাপ্টিটিউড টেস্ট ইন আর্কিটেকচার) অথবা সেন্ট্রাল বোর্ড অফ সেকেন্ডারি এডুকেশন দ্বারা পরিচালিত জে-ই-ই মেইনস এর পেপার ২ পরীক্ষায় উত্তীর্ণ হতে হবে। এই সংক্রান্ত প্রয়োজনীয় নথিপত্র কাউন্সেলিং-এর সময় দাখিল করতে হবে।

দ্রষ্টব্য: এখানে পাস মার্ক বলতে সংশ্লিষ্ট কাউন্সিল/ বোর্ডের নিয়ম মতো থিওরি ও প্র্যাকটিক্যালের আলাদাভাবে পাস মার্ক পাওয়ার কথা বোঝানো হয়েছে।

১০.৩.২. অন্যান্য প্রতিষ্ঠানের ক্ষেত্রে:

কাউন্সিল অফ আর্কিটেকচার (সি ও এ)- এর নিয়ম অনুযায়ী,

সিনিয়র স্কুল সার্টিফিকেটের নতুন ১০+২ স্কিমের শেষ পরীক্ষায় বা সমতুল কোন ১০+২ স্তরের শেষ পরীক্ষায় এগ্রিগেটে কমপক্ষে ৫০% নম্বর পেয়ে পাশ না করলে কোন পরীক্ষার্থীকেই আর্কিটেকচার কোর্সে ভর্তি নেওয়া হবে না।

পরীক্ষার্থীকে হয় কাউন্সিল অফ আর্কিটেকচার, নয়া দিল্লী দ্বারা পরিচালিত এন এ টি এ (ন্যাশনাল অ্যাপ্টিটিউড টেস্ট ইন আর্কিটেকচার) অথবা সেন্ট্রাল বোর্ড অফ সেকেন্ডারি এডুকেশন দ্বারা পরিচালিত জে-ই-ই মেইনস এর পেপার ২ পরীক্ষায় উত্তীর্ণ হতে হবে। এই সংক্রান্ত প্রয়োজনীয় নথিপত্র কাউন্সেলিং-এর সময় দাখিল করতে হবে।

১০.৪. ফার্মাসি কোর্সের ক্ষেত্রে :

১০.৪.১. যাদবপুর বিশ্ববিদ্যালয়:

পরীক্ষার্থীকে অবশ্যই ওয়েস্ট বেঙ্গল কাউন্সিল অফ হায়ার সেকেন্ডারি এডুকেশন বা সমতুল, স্বীকৃত কাউন্সিল/ বোর্ডের ১০+২ বোর্ড পরীক্ষায় রেগুলার পরীক্ষার্থী হিসাবে উত্তীর্ণ হতে হবে এবং

ক) আবশ্যিক বিষয় হিসাবে ফিজিক্স, কেমিস্ট্রি এবং ম্যাথমেটিক্স- এ আলাদা আলাদা ভাবে পাস করতে হবে।

খ) ফিজিক্স, কেমিস্ট্রি এবং ম্যাথমেটিক্স- এ সন্মিলিতভাবে কমপক্ষে ৬০% (তফসিলি জাতি/ উপজাতি/ প্রতিবন্ধী পরীক্ষার্থীদের ক্ষেত্রে ৪৫%) নম্বর, ম্যাথমেটিক্স- এ ৬০% (তফসিলি জাতি/ উপজাতি/ প্রতিবন্ধী পরীক্ষার্থীদের ক্ষেত্রে ৪৫%) নম্বর পাওয়ার পাশাপাশি ইংরাজিতে কমপক্ষে ৩০% (সকল ক্যাটেগরির পরীক্ষার্থীদের ক্ষেত্রে) নম্বর- সহ পাস করতে হবে।

দ্রষ্টব্য: এখানে পাস মার্ক বলতে সংশ্লিষ্ট কাউন্সিল/ বোর্ডের নিয়ম মতো থিওরি ও প্র্যাকটিক্যাল আলাদাভাবে পাস মার্ক পাওয়ার কথা বোঝানো হয়েছে।

১০.৪.২. অন্যান্য প্রতিষ্ঠানের ক্ষেত্রে:

পরীক্ষার্থীকে অবশ্যই ওয়েস্ট বেঙ্গল কাউন্সিল অফ হায়ার সেকেন্ডারি এডুকেশন বা সমতুল, স্বীকৃত কাউন্সিল/ বোর্ডের ১০+২ বোর্ড পরীক্ষায় রেগুলার পরীক্ষার্থী হিসাবে উত্তীর্ণ হতে হবে এবং

ক) আবশ্যিক বিষয় হিসাবে ফিজিক্স, কেমিস্ট্রি এবং ম্যাথমেটিক্স/ বায়োটেকনোলজি/ বায়োলজিতে আলাদা আলাদা ভাবে পাস করতে হবে।

খ) ফিজিক্স, কেমিস্ট্রি এবং ম্যাথমেটিক্স/ বায়োটেকনোলজি/ বায়োলজিতে সন্মিলিতভাবে কমপক্ষে ৪৫% (তফসিলি জাতি/ উপজাতি/ প্রতিবন্ধী/ ও বি সি-এ/ ও বি সি- বি পরীক্ষার্থীদের ক্ষেত্রে ৪০%) নম্বর পাওয়ার পাশাপাশি ইংরাজিতে কমপক্ষে ৩০% (সকল ক্যাটেগরির পরীক্ষার্থীদের ক্ষেত্রে) নম্বর- সহ পাস করতে হবে।

দ্রষ্টব্য: এখানে পাস মার্ক বলতে সংশ্লিষ্ট কাউন্সিল/ বোর্ডের নিয়ম মতো থিওরি ও প্র্যাকটিক্যাল আলাদাভাবে পাস মার্ক পাওয়ার কথা বোঝানো হয়েছে।

১০.৫. মেডিক্যাল/ডেন্টাল কোর্সের ক্ষেত্রে:

মেডিক্যাল কাউন্সিল অফ ইন্ডিয়া'র নিয়ম ও বিধি অনুযায়ী:

পরীক্ষার্থীকে অবশ্যই ওয়েস্ট বেঙ্গল ইউনিভার্সিটি অফ হেল্থ সায়েন্সেস দ্বারা অনুমোদিত ওয়েস্ট বেঙ্গল কাউন্সিল অফ হায়ার সেকেন্ডারি এডুকেশন বা সমতুল, স্বীকৃত কাউন্সিল/ বোর্ডের ১০+২ পরীক্ষায় রেগুলার পরীক্ষার্থী হিসাবে উত্তীর্ণ হতে হবে এবং

(ক) ফিজিক্স, কেমিস্ট্রি, বায়োলজি এবং ইংরেজী তে আলাদা আলাদা ভাবে পাস করতে হবে।

(খ) ফিজিক্স, কেমিস্ট্রি এবং বায়োলজিক্যাল সায়েন্সেস- এ সন্মিলিতভাবে কমপক্ষে ৫০% (তফসিলি জাতি/ উপজাতি/ ও বি সি-এ/ ও বি সি- বি পরীক্ষার্থীদের ক্ষেত্রে ৪০%, প্রতিবন্ধী/ পরীক্ষার্থীদের ক্ষেত্রে ৪৫%), নম্বর এবং

(গ) ইংরাজিতে কমপক্ষে ৩০% (সকল ক্যাটেগরির পরীক্ষার্থীদের ক্ষেত্রে) নম্বর- সহ পাস করতে হবে।

দ্রষ্টব্য: এখানে পাস মার্ক বলতে সংশ্লিষ্ট কাউন্সিল/ বোর্ডের নিয়ম মতো থিওরি ও প্র্যাকটিক্যাল আলোচনায় পাস মার্ক পাওয়ার কথা বোঝানো হয়েছে।

‘অল ইন্ডিয়া কোর্স’র আসনে ভর্তি:

পরীক্ষার্থীকে এর জন্য সেন্ট্রাল বোর্ড অফ সেকেন্ডারি এডুকেশন, নয়া দিল্লি-র তরফে আয়োজিত পরীক্ষায় বসতে হবে।

মেডিক্যাল ফিটনেস: কাউন্সেলিংয়ের সময় কোনো রেজিস্টার্ড মেডিক্যাল প্র্যাকটিশনারের কাছ থেকে দৈহিক ও মানসিক সুস্থতার প্রমাণপত্র দাখিল করতে হবে যার বয়ান কাউন্সেলিংয়ের সময় পাওয়া যাবে।

১১. ‘ডব্লু বি জে ই ই এম- ২০১৬’-এর উপলব্ধ আসন:

১১.১. ইঞ্জিনিয়ারিং/ টেকনোলজি/ ফার্মাসি/ আর্কিটেকচার/ মেডিক্যাল/ ডেন্টাল কোর্স এবং কলেজ বিশ্ববিদ্যালয়- এর তালিকা:

২০১৬-১৭ শিক্ষাবর্ষে উপলব্ধ ইঞ্জিনিয়ারিং/টেকনোলজি, ফার্মাসি, আর্কিটেকচার কোর্সের আপাতঃ তালিকা অ্যাপেন্ডিক্স- IV-এ দেওয়া হয়েছে।

ইঞ্জিনিয়ারিং/টেকনোলজি, ফার্মাসি, আর্কিটেকচার কোর্সের জন্য বিশ্ববিদ্যালয়, সরকারি কলেজ এবং সেলফ ফিন্যান্সিং ইঞ্জিনিয়ারিং ও টেকনোলজি কলেজগুলির আপাতঃ তালিকা অ্যাপেন্ডিক্স-V-এ দেওয়া হয়েছে।

দ্রষ্টব্য: এ আই সি টি ই (AICTE) এর অনুমোদনের সাপেক্ষে ২০১৬ বর্ষে দুটি নতুন সরকারি ইঞ্জিনিয়ারিং কলেজ প্রতিষ্ঠার অপেক্ষায় রয়েছে।

এম বি বি এস এবং বি ডি এস কোর্সের জন্য মেডিক্যাল ও ডেন্টাল কলেজগুলির আপাতঃ তালিকা অ্যাপেন্ডিক্স- VI-তে দেওয়া হয়েছে।

চূড়ান্ত তালিকা পোর্টালে নির্দিষ্ট সময়ে উপলব্ধ হবে।

১১.২. বিশ্ববিদ্যালয়, সরকারি কলেজগুলিতে উপলব্ধ ইঞ্জিনিয়ারিং/টেকনোলজি, ফার্মাসি ও আর্কিটেকচার কোর্সের আসন:

১১.২.১. স্টেট এইডেড ইউনিভার্সিটি/ ইউনিভার্সিটির বিভাগ (ইউনিভার্সিটি ইনস্টিটিউট অফ টেকনোলজি, বর্ধমান বিশ্ববিদ্যালয় বাদে): ‘ডব্লু বি জে ই ই এম- ২০১৬’ এর মাধ্যমে ১০০% আসন উপলব্ধ হবে।

১১.২.২. ইউনিভার্সিটি ইনস্টিটিউট অফ টেকনোলজি, বর্ধমান বিশ্ববিদ্যালয়: ‘ডব্লু বি জে ই ই এম- ২০১৬’ এর মাধ্যমে ৯০% আসন উপলব্ধ হবে।

১১.২.৩. সেলফ-ফিন্যান্স ইউনিভার্সিটি: ডব্লু বি জে ই ই এম - এর মাধ্যমে উপলব্ধ আসনের সংখ্যা উক্ত ইউনিভার্সিটিগুলিই নির্ণয় করে থাকে। ২০১৬ তে উপলব্ধ আসনের সংখ্যার বিজ্ঞাপন নির্দিষ্ট সময়ে এই পোর্টালে দেওয়া হবে।

১১.২.৪. সরকারি ইঞ্জিনিয়ারিং এবং টেকনোলজি কলেজ: ‘ডব্লু বি জে ই ই এম- ২০১৬’ এর মাধ্যমে ১০০% আসন উপলব্ধ হবে।

১১.৩. বেসরকারি সেল্ফ-ফিন্যান্সড কলেজে উপলব্ধ ইঞ্জিনিয়ারিং/টেকনোলজি, ফার্মাসি ও আর্কিটেকচার কোর্সের আসন:

১১.৩.১. ডব্লু বি জে ই ই এম-২০১৬ এর মাধ্যমে ৮০% থেকে ৯০% আসন উপলব্ধ হবে।

১১.৩.২. ১০% আসন সর্বভারতীয় প্রবেশিকা পরীক্ষা (জে ই মেইন-২০১৬)-র মাধ্যমে পূরণ করা হবে।

১১.৩.৩. এই প্রতিষ্ঠানগুলির কর্তৃপক্ষের সিদ্ধান্ত সাপেক্ষে সর্বাধিক ১০% আসন ম্যানেজমেন্ট কোর্টার মাধ্যমে ভর্তির জন্য উপলব্ধ হতে পারে।

১১.৪. সরকারি মেডিক্যাল/ডেন্টাল কলেজে উপলব্ধ আসন :

ডব্লু বি জে ই ই এম-২০১৬-এর মাধ্যমে ৮৫% আসন পূরণ করা হবে। বাকি ১৫% আসন পূরণ করা হবে সর্বভারতীয় মেডিক্যাল এন্ট্রাস এগজামিনেশন-এর মাধ্যমে।

১১.৫. বেসরকারি মেডিক্যাল/ডেন্টাল কলেজে উপলব্ধ আসন:

ডব্লু বি জে ই ই এম - এর মাধ্যমে উপলব্ধ আসনের সংখ্যা উক্ত কলেজগুলিই নির্ণয় করে থাকে। ২০১৬ তে উপলব্ধ আসনের সংখ্যার বিজ্ঞাপন নির্দিষ্ট সময়ে এই পোর্টালে দেওয়া হবে।

১২. সংরক্ষিত আসন :

১২.১. তফসিলি জাতি/উপজাতি/ও বি সি-এ/ও বি সি-বি/প্রতিবন্ধী:

তফসিলি জাতি/উপজাতি/ও বি সি-এ/ও বি সি-বি/প্রতিবন্ধী শ্রেণীতে আসন সংরক্ষণের জন্য ভর্তির সময়ে লাগু নিম্নলিখিত আইন/ নিয়ম গুলি প্রযোজ্য হবে। অবশ্য সংরক্ষিত আসন শুধুমাত্র পশ্চিমবঙ্গের অধিবাসীদের জন্যই উপলব্ধ হবে।

প্রতিষ্ঠানের প্রকৃতি	প্রযোজ্য সংরক্ষণের নিয়ম
বিশ্ববিদ্যালয়/বিশ্ববিদ্যালয়ের বিভাগ	সংশ্লিষ্ট বিশ্ববিদ্যালয়ের আইন/ নিয়ম
সরকারি ইঞ্জিনিয়ারিং/ টেকনোলজি/ ফার্মাসি/ মেডিক্যাল/ ডেন্টাল কলেজ	রাজ্য সরকারের সংরক্ষণ নীতি
সেল্ফ-ফিন্যান্সড ইঞ্জিনিয়ারিং/ টেকনোলজি/ ফার্মাসি/ মেডিক্যাল/ ডেন্টাল কলেজ	সংশ্লিষ্ট প্রতিষ্ঠান কর্তৃপক্ষের সিদ্ধান্ত

কাউন্সেলিং- এর আগে সংরক্ষিত আসনের তালিকা এই পোর্টালে উপলব্ধ হবে।

নথি আপলোডের সময় পরীক্ষার্থীকে তফসিলি জাতি/উপজাতি/ও বি সি-এ/ও বি সি-বি/প্রতিবন্ধী শ্রেণীর সংরক্ষিত আসন পাওয়ার জন্য উপযুক্ত কর্তৃপক্ষের স্বাক্ষরিত সার্টিফিকেট আপলোড করতে হবে। এই সার্টিফিকেট গৃহীত হওয়ার পরই পরীক্ষার্থীকে অ্যাডমিট কার্ড ইস্যু করা হবে। কিন্তু এই সার্টিফিকেট যাচাই করা হবে কাউন্সেলিংয়ের সময়। অর্থাৎ সার্টিফিকেট আপলোড করলেই সংরক্ষিত আসন নিশ্চিত হবেনা। কাউন্সেলিংয়ের সময় যদি সার্টিফিকেটের অসম্পূর্ণতা ধরা পড়ে (এই ব্যাপারে কাউন্সেলর এর মতামত চূড়ান্ত বলে গণ্য হবে), তাহলে পরীক্ষার্থীর সংরক্ষিত আসনের কোনো দাবী গ্রাহ্য হবেনা।

১২.১.১. তফসিলি জাতি/উপজাতি পরীক্ষার্থী:

নিম্নলিখিত যে কোনও কর্তৃপক্ষ তফসিলি জাতি/ উপজাতি সার্টিফিকেট ইস্যু করতে পারবেন:

ক) যদি পরীক্ষার্থী উক্ত কর্তৃপক্ষের অধিক্ষেত্রধীন আওতার মধ্যে বাস করে, ১) ডেপুটি কালেক্টর অফ ল্যান্ড রেভিনিউ, কলকাতা; ২) কালেক্টর অফ স্ট্যাম্প রেভিনিউ, কলকাতা; ৩) মেট্রোপলিটান ম্যাজিস্ট্রেট, কলকাতা, ৪) অ্যাডিশনাল চিফ মেট্রোপলিটান ম্যাজিস্ট্রেট, কলকাতা; ৫) চিফ মেট্রোপলিটান ম্যাজিস্ট্রেট, কলকাতা; ৬) ফাস্ট ক্লাস স্টাইপেন্ডিয়ারি ম্যাজিস্ট্রেট; ৭) এগজিকিউটিভ ম্যাজিস্ট্রেট; ৮) সাব-ডিভিশনাল ম্যাজিস্ট্রেট; ৯) সাব-ডিভিশনাল অফিসার; ১০) ডেপুটি কালেক্টর; ১১) অ্যাডিশনাল ডিস্ট্রিক্ট ম্যাজিস্ট্রেট; ১২) কালেক্টর এবং ১৩) ডিস্ট্রিক্ট ম্যাজিস্ট্রেট।

খ) যদি পরীক্ষার্থী পশ্চিমবঙ্গের যে কোনো জায়গার বসবাস করে, ১) ডেপুটি ডিরেক্টর, ব্যাকওয়ার্ড ক্লাসেস ওয়েলফেয়ার ডিরেক্টরেট, প.ব., ২) কমিশনার, ব্যাকওয়ার্ড ক্লাসেস ওয়েলফেয়ার ডিরেক্টরেট, প.ব।

সার্টিফিকেট অবশ্যই অনলাইন আবেদনের আগের কোনও তারিখে স্বাক্ষরিত হতে হবে। আবেদনের তারিখের পরে স্বাক্ষরিত কোনও সার্টিফিকেট কাউন্সেলিংয়ের সময় গ্রাহ্য হবে না।

১২.১.২. ও বি সি-এ/ও বি সি-বি পরীক্ষার্থী:

পশ্চিমবঙ্গ ব্যাকওয়ার্ড ক্লাসেস ওয়েলফেয়ার ডিপার্টমেন্টের দ্বারা ইস্যু করা নোটিফিকেশন নং ৩৭৪ (৭১)-টি ডব্লু/ই সি/ এম আর- ১০৩/৯৪ তাং ২৭-০৭-১৯৯৪ এবং মেমোরান্ডাম নং ১২০৪-এস বি সি ডব্লু/এম আর- ৬৭/১০ তাং ২৭-০৭-২০১৫ অনুযায়ী কোনও জেলাস্থিত মহকুমার সাব-ডিভিশনাল অফিসার সার্টিফিকেট ইস্যু করতে পারবেন।

কলকাতার ক্ষেত্রে এই সার্টিফিকেট রাজ্য সরকারের অথারাইজড অফিসার ইস্যু করতে পারেন। এইক্রমে নোটিফিকেশন অনুযায়ী ডিস্ট্রিক্ট ওয়েলফেয়ার অফিসার, কলকাতা এবং এক্স- অফিসিও জয়েন্ট ডিরেক্টর, বি সি ডব্লু, কলকাতা মিউনিসিপ্যাল কর্পোরেশনের আওতার অধিবাসীদের সার্টিফিকেট ইস্যু করতে পারবেন।

সার্টিফিকেট অবশ্যই অনলাইন আবেদনের আগের কোনও তারিখে স্বাক্ষরিত হতে হবে। আবেদনের তারিখের পরে স্বাক্ষরিত কোনও সার্টিফিকেট কাউন্সেলিংয়ের সময় গ্রাহ্য হবে না।

১২.১.৩. পি ডব্লু ডি (প্রতিবন্ধকতাসম্পন্ন পরীক্ষার্থী):

বি ই / বি টেক/ বি আর্ক/ বি ফার্ম কোর্সে ভর্তির ক্ষেত্রে:

বিশেষ কোনও অব্যাহতি ছাড়াই বি ই/ বি টেক/ বি আর্ক/ বি ফার্ম কোর্সের থিওরি ও প্রাকটিক্যাল সম্পর্কিত সমস্ত কাজ করতে সমর্থ এই শর্তে লোকোমোটর ডিসঅর্ডার, ভিসুয়াল ইমপেয়ারমেন্ট, স্পিচ ও হিয়ারিং ইমপেয়ারমেন্টে কমপক্ষে ৪০% প্রতিবন্ধকতা সম্পন্ন প্রার্থীরা এই ক্ষেত্রে সংরক্ষণের জন্য যোগ্য বলে বিবেচিত হবে।

এম বি বি এস/ বি ডি এস কোর্সে ভর্তির ক্ষেত্রে:

লোয়ার লিম্ব-এর ৫০-৭০% লোকোমোটর ডিসএবিলাটি সম্পন্ন পি ডব্লু ডি ক্যাটেগরিভুক্ত পরীক্ষার্থীরা এ ক্ষেত্রে সংরক্ষণের যোগ্য বলে বিবেচিত হবে। অবশ্য, যদি দেখা যায় যে ৫০-৭০% লোকোমোটর ডিসএবিলাটি সম্পন্ন উপযুক্ত সংখ্যক প্রার্থীর অভাবে এদের জন্য সংরক্ষিত আসন খালি থেকে যাচ্ছে, তাহলে লোয়ার লিম্বের অক্ষমতা ৪০-৫০% এমন ধরনের পরীক্ষার্থীদের দিয়ে ওই আসনগুলি পূরণ করা হবে।

লোকোমোটর ডিসএবিলাটি ছাড়া অন্য কোনও ধরনের প্রতিবন্ধকতাসম্পন্ন পরীক্ষার্থীরা পি ডব্লু ডি ক্যাটেগরির অধীনে ভর্তির জন্য বিবেচিত হবে না।

নিম্নলিখিত যে কোনও কর্তৃপক্ষ পি ডব্লু ডি সার্টিফিকেট দিতে পারবেন:

রাজ্য সরকার বা সংবিধি সংস্থা বা কর্তৃপক্ষ দ্বারা পরিচালিত প্রাথমিক স্বাস্থ্যকেন্দ্র, ব্লক প্রাথমিক স্বাস্থ্যকেন্দ্র, স্টেট জেনারেল হাসপাতাল, গ্রামীণ হাসপাতাল, সাব-ডিভিশনাল হাসপাতাল বা জেলা হাসপাতালের অফিসার-ইন-চার্জ বা মেডিকেল হেড।

কাউন্সেলিংয়ের সময় আই পি জি এম আর/ এস এস কে এম হাসপাতালে গঠিত মেডিক্যাল বোর্ড ওই সার্টিফিকেটগুলি যাচাই করবে।

১২.২. সংখ্যালঘু কোটার অধীনে আসন সংরক্ষণ :

সংখ্যালঘু (মাইনরিটি) স্ট্যাটাস পাওয়া (এ্যাপেন্ডিক্স-V এ যাদের স্ট্যাটাস 'M' চিহ্নিত করা হয়েছে) উচ্চ কারিগরী শিক্ষা প্রতিষ্ঠান গুলিতে ডব্লু বি জে ই ই এম-২০১৬ এর মাধ্যমে ৫০% আসনে ভর্তির সুযোগ পাবে।

অবশ্য, সংখ্যালঘু ছাত্র/ছাত্রীরা সরকারী স্বীকৃতিপ্রাপ্ত এই সমস্ত সংখ্যালঘু প্রতিষ্ঠানে পশ্চিমবঙ্গ সরকারের বিজ্ঞপ্তি মোতাবেক মাইনরিটি কোটাভুক্ত আসনগুলিতে ভর্তি হওয়ার সুযোগ নিতে পারে।

১২.৩. ডিফেন্স কোটার অধীনে আসন সংরক্ষণ:

ডিফেন্স কোটার অধীনে আসন পাওয়ার জন্য সংশ্লিষ্ট জিলা সৈনিক বোর্ডের মাধ্যমে (প্রাক্তন সমরকর্মীদের ক্ষেত্রে) অথবা ইউনিটের (কর্মরত সমরকর্মীদের ক্ষেত্রে) মাধ্যমে নির্ধারিত বয়ানে রাজ্য সৈনিক বোর্ড, হোম ডিপার্টমেন্ট, পশ্চিমবঙ্গ সরকার, রাইটার্স বিডিংস, কলকাতা-৭০০ ০০১-এর কাছে ডব্লু বি জে ই ই ই এম-২০১৬'র অ্যাডমিট কার্ডের অ্যাট্টেস্টেড কপি সহ আবেদন করতে হবে।

সার্টিফিকেটটি আপলোড করার প্রয়োজন নেই, ডিফেন্স কোটার অফলাইন কাউন্সেলিংয়ের সময় দেখাতে হবে।

ডিফেন্স কোটার আসন ই-কাউন্সেলিংয়ের মাধ্যমে বন্টন করা হয় না। ওয়েস্ট বেঙ্গল জয়েন্ট এন্ট্রান্স এগজামিনেশন্স বোর্ড রাজ্য সৈনিক বোর্ডের সুপারিশের ভিত্তিতে অফলাইন কাউন্সেলিং এবং আসন বন্টনের জন্য একটি পৃথক মেধাতালিকা প্রকাশ করবে।

ডিফেন্স কোটায় মোট ৯টি (নয়টি) আসন ইঞ্জিনিয়ারিং ও টেকনোলজি কলেজে ভর্তির জন্য সংরক্ষিত আছে। এর মধ্যে ২টি (দুটি) আসন যাদবপুর বিশ্ববিদ্যালয়ে। যাদবপুর বিশ্ববিদ্যালয়ের কোন কোন শাখায় এ ২টি আসন পাওয়া যাবে তা ঐ বিশ্ববিদ্যালয় কর্তৃপক্ষ ঠিক করবেন। বাকি ৭টি (সাতটি) আসন নীচের তালিকা অনুযায়ী রাজ্যের বিভিন্ন সরকারি ইঞ্জিনিয়ারিং ও টেকনোলজি কলেজের বিভিন্ন শাখায় পাওয়া যাবে।

সরকারি ইঞ্জিনিয়ারিং/ টেকনোলজি কলেজের নাম	কোর্সের নাম	উপলব্ধ আসন
জলপাইগুড়ি গভর্নমেন্ট ইঞ্জিনিয়ারিং কলেজ	মেকানিক্যাল ইঞ্জিনিয়ারিং	১
	ইনফরমেশন টেকনোলজি	১
গভর্নমেন্ট কলেজ অফ ইঞ্জিনিয়ারিং অ্যান্ড টেকনোলজি, শ্রীরামপুর	ইনফরমেশন টেকনোলজি	১
গভর্নমেন্ট কলেজ অফ ইঞ্জিনিয়ারিং অ্যান্ড টেকনোলজি, বহরমপুর	কমপিউটার সায়েন্স অ্যান্ড ইঞ্জিনিয়ারিং	১
গভর্নমেন্ট কলেজ অফ ইঞ্জিনিয়ারিং অ্যান্ড সেরামিক টেকনোলজি, কলকাতা	ইনফরমেশন টেকনোলজি	১
গভর্নমেন্ট কলেজ অফ ইঞ্জিনিয়ারিং অ্যান্ড লেদার টেকনোলজি, কলকাতা	লেদার টেকনোলজি	১
কল্যাণী গভর্নমেন্ট ইঞ্জিনিয়ারিং কলেজ	ইলেকট্রিক্যাল ইঞ্জিনিয়ারিং	১

১২.৪. জে ই ই (মেইন) ২০১৬, মেধাতালিকাভুক্ত পরীক্ষার্থীদের জন্য ইঞ্জিনিয়ারিং ও টেকনোলজি কোর্সে আসন সংরক্ষণ:

জে ই ই (মেইন) ২০১৬, মেধাতালিকাভুক্ত পরীক্ষার্থীদের জন্য রাজ্যের সেল্ফ ফাইন্যান্সিং ইঞ্জিনিয়ারিং ও টেকনোলজি কলেজগুলিতে অনুমোদিত মোট আসন সংখ্যার সর্বাধিক ১০% আসন উপলব্ধ থাকবে। বোর্ড দ্বারা আয়োজিত কাউন্সেলিং এর মাধ্যমে কেবলমাত্র মেধাতালিকা এবং পড়ুয়াদের পছন্দের ভিত্তিতেই আসনগুলি বন্টন করা হবে।

ইঞ্জিনিয়ারিং/টেকনোলজি/ফার্মাসি/আর্কিটেকচার কোর্সগুলিতে ভর্তির জন্য ডব্লু বি জে ই ই এম -২০১৬ এর পরীক্ষার্থীদের ক্ষেত্রে প্রযোজ্য যোগ্যতামান এবং অন্যান্য শর্তাবলি জে ই ই (মেইন) ২০১৬ এর পরীক্ষার্থীদের ক্ষেত্রেও একই ভাবে প্রযোজ্য হবে। অবশ্য জে ই ই (মেইন) ২০১৬ এর মেধাতালিকাভুক্ত পরীক্ষার্থীদের পশ্চিমবঙ্গের অধিবাসী হওয়া আবশ্যিক নয়।

১২.৫. ম্যানেজমেন্ট কোটার অধীনে আসন সংরক্ষণ:

এই সংরক্ষণ কেবলমাত্র সেন্স-ফিন্যান্সিং ইঞ্জিনিয়ারিং/টেকনোলজি/ফার্মাসি কলেজগুলিতে বি ই/ বি টেক/ বি ফার্ম/ বি আর্ক কোর্সের ক্ষেত্রে প্রযোজ্য। এছারা সেন্স-ফিন্যান্সিং ভিত্তিতে পরিচালিত ইউনিভার্সিটি ইনস্টিটিউট অফ টেকনোলজি, বর্ধমান বিশ্ববিদ্যালয়-এর ক্ষেত্রেও এই সংরক্ষণ প্রযোজ্য। অবশ্য, প্রতিষ্ঠানগুলি এই কোটার অধীনে পড়ুয়াদের ভর্তি নিতে পারে আবার না-ও পারে।

এই ধরনের প্রতিষ্ঠান কর্তৃপক্ষ অনুমোদিত আসনের সর্বাধিক ১০% আসনে ম্যানেজমেন্ট কোটার অধীনে সরাসরি ভর্তি নিতে পারে। ডব্লু বি জে ই ই ই এম-২০১৬-এর নির্ধারিত শিক্ষাগত যোগ্যতা, নাগরিকত্ব, বয়সসীমা ইত্যাদি শর্তগুলি ম্যানেজমেন্ট কোটার মাধ্যমে ভর্তির ক্ষেত্রেও একই ভাবে প্রযোজ্য। অবশ্য, এই ধরনের পড়ুয়াদের ক্ষেত্রে পশ্চিমবঙ্গের অধিবাসী হওয়া আবশ্যিক নয়।

১৩. আবেদনের পদ্ধতি:

বোর্ডের ওয়েবসাইট/পোর্টাল <http://www.wbjeeb.nic.in> -এ অনলাইনে আবেদন করতে হবে।

উপরিউক্ত পোর্টালে গিয়ে ONLINE APPLICATION WBJEEM-2016 লিঙ্কে ক্লিক করলে এ্যাপ্লিকেশন ফর্মের শুরুতে পৌঁছে যাবে। ফর্মটি ইন্টার্যাক্টিভ। কোনও নির্দিষ্ট ফিল্ডে কারসার নিয়ে গেলে এই অংশটি পূরণ করার জন্য মেসেজ দেখা যাবে। এ্যাপ্লিকেশন ফর্মটি পূরণ করার ৪টি ধাপ আছে।

১৩.১. এ্যাপ্লিকেশন ফর্ম পূরণ:

এই প্রথম অংশে 'personal details' বা ব্যক্তিগত তথ্যাবলি দিতে হবে। সবার শেষে নিজের পছন্দমত একটি পাসওয়ার্ড দিতে হবে। এছারা একটি 'security question' বেছে নিয়ে তার উত্তর লিখতে হবে। 'security question' এর উত্তর মনে রাখা জরুরি। পরবর্ত্তি কালে নিজের এ্যাপ্লিকেশন সম্বন্ধে কোন কিছু জানতে হলে পরীক্ষার্থীকে পাসওয়ার্ড দিয়ে লগ-ইন করতে হবে। এবং পাস ওয়ার্ড ভুলে গেলে 'security question' এর উত্তর দিয়ে পাসওয়ার্ড ফেরৎ পাওয়া সম্ভব।

সবশেষে 'SUBMIT' বোতাম ক্লিক করলে একটি এ্যাপ্লিকেশন নম্বর দেখাবে। পরীক্ষার্থীকে এই এ্যাপ্লিকেশন নম্বর, পাসওয়ার্ড, 'security question' এবং তার উত্তর ভর্তি না হওয়া অবধি মনে রাখতে হবে।

খেয়াল রাখা প্রয়োজন যে পরীক্ষার্থীর নাম, পিতার নাম, মাতার নাম, যে রাজ্যে জন্ম এবং জন্মতারিখ, এই ৫ টি তথ্য দিয়ে পরীক্ষার্থীদের আলাদা আলাদা করে চিহ্নিত করা হয়। সুতরাং কোন পরীক্ষার্থী যদি এই ৫ টি তথ্য দিয়ে একটি এ্যাপ্লিকেশন করে এবং কোন কারণে সেই এ্যাপ্লিকেশন অসম্পূর্ণ থাকে তবে তার পক্ষে কোনমতেই নতুন করে আর একটি এ্যাপ্লিকেশন করা সম্ভব নয়।

এর পরে লগআউট করা যেতে পারে অথবা সরাসরি 'document upload' ধাপে যাওয়া যেতে পারে।

১৩.২. ডকুমেন্ট আপলোড করা:

পরীক্ষার্থীর ক্ষেত্রে প্রয়োজ্য মতো ডকুমেন্টগুলি JPG format এ নিচের তালিকায় দেওয়া সাইজে একই বারে আপলোড করতে হবে। কোনও ডকুমেন্ট ডাকযোগে পাঠাবার দরকার নেই।

ডকুমেন্ট আপলোড করার পর লগআউট করা যেতে পারে অথবা সরাসরি 'payment' ধাপে যাওয়া যেতে পারে।

ডকুমেন্ট	স্টোরের সাইজ
সম্প্রতি তোলা রঙীন পাসপোর্ট সাইজের ফটো	৪ থেকে ১০০ কে,বি
সাক্ষর	১ থেকে ৩০ কে,বি
বাঁ হাতের বুড়ো আঙ্গুলের ছাপ	১ থেকে ৩০ কে,বি
জন্মতারিখ উল্লিখিত আছে এরকম দশম শ্রেণীর বোর্ড পরীক্ষার অ্যাডমিট কার্ড/ রেজিস্ট্রেশন সার্টিফিকেট/ মার্ক শীট, অথবা বার্থ সার্টিফিকেট	৫০ থেকে ৩০০ কে,বি
ডোমিসাইল সার্টিফিকেট	৫০ থেকে ৩০০ কে,বি
তফসিলি জাতি/তফসিলি উপজাতি/ও বি সি-এ /ও বি সি-বি সার্টিফিকেট	৫০ থেকে ৩০০ কে,বি
পি ডব্লু ডি সার্টিফিকেট	৫০ থেকে ৩০০ কে,বি
ইনকাম সার্টিফিকেট	৫০ থেকে ৩০০ কে,বি

পাসপোর্ট সাইজ ফটোর আবশ্যিক বৈশিষ্ট্য:

- (ক) ফটো অবশ্যই রঙীন হতে হবে এবং সম্ভবতঃ ৩১-১২-২০১৫ তারিখের পরে তোলা হতে হবে
- (খ) পেশাদার স্টুডিও থেকে ফটো তোলাতে হবে, মোবাইলে তোলা বা নিজের কম্পোজ করা নিচু মানের ফটোর কারণে আবেদনপত্র বাতিল হতে পারে।
- (গ) ফটোর প্রেক্ষাপট অবশ্যই খুব হালকা রঙের হতে হবে।
- (ঘ) ক্যামেরার দিকে সোজাভাবে তাকানো মুখ, ফটোর ৫০% জুড়ে থাকতে হবে।
- (ঙ) কালো অথবা রঙীন ছোপ দেওয়া চশমা পরা ফটো অনুমোদিত হবে না
- (চ) মুখের প্রধান অংশ ছায়া, কাপড় অথবা কপালের চুল দিয়ে ঢাকা থাকলে চলবে না। কপাল, চোখ, নাক এবং চিবুক পরিষ্কার ভাবে ফটোতে দৃশ্যমান হতে হবে।
- (ছ) পরীক্ষার সময় পরীক্ষার্থীর চেহারার সঙ্গে অবশ্যই ফটোর সাদৃশ্য থাকতে হবে।

অনলাইনে আপলোড করা ডকুমেন্ট পাওয়ার পর যে সমস্ত পরীক্ষার্থীকে প্রাথমিক ভাবে উপযুক্ত মনে করা হবে তাদের অ্যাডমিট কার্ড ইস্যু করা হবে। কিন্তু ডকুমেন্ট যাচাই করা হবে কাউন্সেলিং- এর সময়। ডকুমেন্ট আপলোড করা আসনের নিশ্চয়তা নয়। কাউন্সেলিংয়ের সময় যদি কোন ডকুমেন্টের অসম্পূর্ণতা ধরা পড়ে (এই ব্যাপারে কাউন্সেলর এর মতামত চূড়ান্ত বলে গণ্য হবে), তাহলে আসনের প্রতি পরীক্ষার্থীর কোনো দাবী গ্রাহ্য হবে না।

- ১৩.৩. আবেদনের ফি: এ্যপ্লিকেশন ফি জমা দেওয়ার পেজে গিয়ে নীচে উল্লিখিত দুই পদ্ধতির যে কোন এক ভাবে ফি জমা করতে পারে।

১৩.৩.১. ডেবিট/ ক্রেডিট কার্ডের মাধ্যমে:

ফি দেবার জন্য ডেবিট/ক্রেডিট কার্ড অপশন বেছে নিতে হবে এবং ফি দেবার পদ্ধতি সম্পূর্ণ করার জন্য পরবর্তী নির্দেশ অনুসরণ করতে হবে। ট্রানজাকশন সফলভাবে শেষ হলেই পরীক্ষার্থী ‘কনফার্মেশন পেজ’ প্রিন্ট নিতে সক্ষম হবে।

১৩.৩.২. এলাহাবাদ ব্যাঙ্কের চালানের মাধ্যমে:

এলাহাবাদ ব্যাঙ্কের মাধ্যমে অ্যাপ্লিকেশন ফি জমা দিতে চাইলে আবেদনকারীকে ‘Allahabad Bank Challan’ অপশন বাছতে হবে। এই মোডটি সিলেক্ট করলে পরীক্ষার্থীর বিশদ বিবরণ সংবলিত একটি চালান পাওয়া যাবে (ইন্টারনেট থেকেই) যার প্রিন্ট-আউট নিয়ে পরীক্ষার্থীকে লগ আউট করতে হবে। এর পর চালানটি নিয়ে এলাহাবাদ ব্যাঙ্কের কোর ব্যাঙ্কিং সার্ভিসেস (সি বি এস) সুবিধায়ুক্ত কোনও শাখায় গিয়ে টাকা জমা দিতে হবে। প্রদত্ত ফি এর অঙ্ক নিচে দেওয়া হল:

টাইপ	প্রদেয় ফি (টাকা)
E	Rs. ৫০০+ প্রযোজ্যমতো ব্যাঙ্ক চার্জ
M	Rs. ৫০০+ প্রযোজ্যমতো ব্যাঙ্ক চার্জ
C	Rs. ৬০০+ প্রযোজ্যমতো ব্যাঙ্ক চার্জ

এর পরে ‘কনফার্মেশন পেজ’ তৈরী হবে। পরীক্ষার্থীরা ‘কনফার্মেশন পেজ’ এর প্রিন্ট আউট নিতে পারে এবং লগ আউট করতে পারে। অন্যভাবে, পরীক্ষার্থীরা ‘কনফার্মেশন পেজ’ এর পি ডি এফ কপি সেভ করে রাখতে পারে এবং লগ আউট করতে পারে, পরে প্রিন্ট আউট নিতে পারে। অথবা লগ আউট করার পর, পরে আবার লগ ইন করে ‘কনফার্মেশন পেজ’ এর প্রিন্ট আউট নিতে পারে।

১৩.৪. কনফার্মেশন পেজ:

পরীক্ষার ফি সফলভাবে জমা দিতে পারলে এই কনফার্মেশন পেজ তৈরি হবে। এটি তৈরি হওয়ার অর্থ হল পরীক্ষার্থী সফলভাবে রেজিস্ট্রেশন করতে পেরেছে। ভবিষ্যতে দরকারের কথা মাথায় রেখে এই কনফার্মেশন পেজে-এর প্রিন্ট আউট নিয়ে সাবধানে সংরক্ষণ করতে হবে।

১৩.৫. ত্রুটি এবং ত্রুটি সংশোধন :

সাধারণভাবে এটাই ধরে নেওয়া হবে যে পরীক্ষার্থী এ্যাপ্লিকেশনে সঠিক এবং সত্য তথ্যাবলি পূরণ করেছে। অবশ্য, বিশেষ পরিস্থিতিতে এবং একমাত্র বোর্ডের সিদ্ধান্তের ভিত্তিতে জন্মতারিখ, লিঙ্গ, সংরক্ষনের বিভাগ, পি ডব্লু ডি স্ট্যাটাস, টি এফ ডব্লু স্ট্যাটাস অথবা কোনও আপলোড করা নথি সংশোধনের জন্য অ্যাডমিট কার্ড ইস্যু করার আগে পরীক্ষার্থীকে একটি ‘উইন্ডো পিরিয়ড’ সময় দেওয়া যেতে পারে। এই নির্ধারিত উইন্ডো পিরিয়ডের পরে আর কোনও সংশোধন/সংযোজন করার সুযোগ থাকবে না। পরীক্ষার্থীকে লগ ইন করে দেখে নিতে হবে যে তার দেওয়া তথ্যে কোনও ত্রুটি থেকে গেছে কিনা।

১৪. অ্যাডমিট কার্ড:

নির্ধারিত তারিখে অ্যাডমিট কার্ড ইস্যু করা হবে এবং পরীক্ষার্থীকে ডাউনলোড করা অ্যাডমিট কার্ড-এর প্রিন্ট আউট নিতে হবে। পরীক্ষার্থীকে একটি প্রিন্ট আউট নিয়ে ওই অ্যাডমিট কার্ডে উল্লিখিত পরীক্ষাকেন্দ্রে যেতে হবে এবং ওয়েবসাইটে আপলোড করা ফটোর অনুরূপ একটি ফটো সঙ্গে নিয়ে যেতে হবে।

খোয়াল রাখতে হবে যেন অ্যাডমিট কার্ড কোনভাবে ময়লা/ নোংরা/ ভাঁজ বা কুঞ্চিত না হয়ে যায়। যদি দেখা যায় যে অ্যাডমিট কার্ড ময়লা/নোংরা/ভাঁজ হয়ে বা কুঁচকে গেছে, তাহলে ওই পরীক্ষার্থীকে ডব্লু বি জে ই ই এম-২০১৬ পরীক্ষায় বসতে দেওয়া হবে না।

ভর্তির প্রক্রিয়া শেষ না-হওয়া পর্যন্ত অ্যাডমিট কার্ড খুব সাবধানে সতর্কতার সঙ্গে সুরক্ষিত কোনও স্থানে রাখতে হবে।

প্রাথমিকভাবে যোগ্য বলে বিবেচিত সকল পরীক্ষার্থীকেই শর্তসাপেক্ষে ডব্লু বি জে ই ই এম-২০১৬ পরীক্ষায় বসার অনুমতি দেওয়া হবে। যদি, পরবর্তীকালে কোনও পর্যায়ে এমনটা দেখা যায় যে, ওই পরীক্ষার্থী অন্য কোনও কারণে অযোগ্য, তার পরীক্ষার্থী পদ সঙ্গে সঙ্গে বাতিল করা হবে যদিও সে ডব্লু বি জে ই ই এম-২০১৬ পরীক্ষায় বসে থাকে এবং মেধাতালিকায় তার নাম উঠে থাকে। কাউন্সেলিং/ অ্যাডমিশনের/ রেজিস্ট্রেশন এর সময় যদি কোনও পরীক্ষার্থী দরকারি নথিপত্রের আসল কপি দাখিল করতে না পারে, তাহলেও তার পরীক্ষার্থী পদ বাতিল করা হবে।

১৫. পরীক্ষাকেন্দ্র বন্টন:

অনলাইন এ্যাপ্লিকেশনের সময় পরীক্ষার্থীর দেওয়া পরীক্ষা অঞ্চলের পছন্দের ভিত্তিতে পরীক্ষাকেন্দ্র নির্ণয় করা হবে। এ বিষয়ে বোর্ডের সিদ্ধান্তই চূড়ান্ত। কোন পরিস্থিতিতেই পরীক্ষাকেন্দ্র বদলানো যাবেনা। এ্যাপেডিক্স-১১ তে পরীক্ষাকেন্দ্র অঞ্চলগুলির তালিকা দেওয়া হয়েছে।

- পশ্চিমবঙ্গ, আসাম ও ত্রিপুরার পরীক্ষার্থীরা পছন্দক্রম অনুযায়ী যে কোন জেলার যে কোন তিনটি অঞ্চল পছন্দ করতে পারবে।
- এছারা অন্য রাজ্যের পরীক্ষার্থীরা শুধু কলিকাতা, হাওড়া, দক্ষিণ ২৪-পরগনা ও উত্তর ২৪-পরগনা জেলা থেকে পছন্দক্রম অনুযায়ী যে কোন তিনটি অঞ্চল পছন্দ করতে পারবে।

যথেষ্ট সংখ্যক পরীক্ষার্থী না পাওয়া গেলে যে কোন পরীক্ষা অঞ্চল বাতিল হতে পারে।

১৬. মূল্যায়ন ও ফলপ্রকাশ:

ক) উত্তর পত্র স্ক্রুটিনি, প্রিভিউ, রিভিউ-এর বিধি:

ওয়েষ্ট বেঙ্গল জয়েন্ট এনট্রান্স বোর্ড মাল্টিপল চয়েস প্রশ্ন ও উত্তরের দ্ব্যর্থহীনতা ও নির্ভুলতার প্রতি বিশেষ যত্নবান থাকে। উত্তরপত্র স্ক্রুটিনি করার সময়ও উপর্যুপরি সাবধানতা অবলম্বন করা হয়।

এর পরিপ্রেক্ষিতে এবং অনিবার্য পরিস্থির ফলে অত্যন্ত সময়ভাবের জন্য ডব্লু-বি-জে-ই-ই-এম-২০১৬ এর রেজাল্টের কোন প্রি-পাব্লিকেশন প্রিভিউ বা পোস্ট-পাব্লিকেশন রিভিউ এর সুযোগ থাকবে না। সুতরাং রেজাল্ট বের হবার আগে বা পরে এরকম কোন অনুরোধ গ্রহণ করা সম্ভব নয়।

বলা বাহুল্য, ত্রুটিমুক্ত রেজালট প্রকাশের জন্য বোর্ড সর্বোত্তম পরীক্ষণ, পর্যবেক্ষণ সহ সর্বরকম পন্থা অবলম্বন করবে।

খ) **ফলপ্রকাশ:** বোর্ডের ওয়েব সাইটের পাশাপাশি অন্যান্য নানা ওয়েব সাইটে ফল দেখা যাবে। বিভিন্ন ইলেক্ট্রনিক ও প্রিন্ট মিডিয়ায় সময় মতো এই সংক্রান্ত তথ্য জানানো হবে।

১৭. আইনি অধিক্ষেত্র:

ক) ডব্লু বি জে ই ই এম- ২০১৬ পরিচালন সংক্রান্ত যাবতীয় বিষয়াবলী কেবলমাত্র কলকাতার অধিক্ষেত্রাধীন হবে।

খ) ডব্লু বি জে ই ই এম- ২০১৬-এর মাধ্যমে কোনও কোর্সে ভর্তির ক্ষেত্রে কোনও প্রকার বিবাদ বা মামলায় ক্ষেত্রে বোর্ড কোনও পক্ষ হিসেবে বিবেচিত হবে না।

১৮. পরীক্ষা আয়োজনের পদ্ধতি:

পরীক্ষা আয়োজন সংক্রান্ত পদ্ধতি অ্যাপেনডিক্স-২ এবং ৩ য়ে দেওয়া আছে।

১৯. কাউন্সেলিং এবং ভর্তি:

১৯.১. ইঞ্জিনিয়ারিং ও টেকনোলজি, ফার্মাসি, আর্কিটেকচার কোর্সের কাউন্সেলিং পদ্ধতি:

বিভিন্ন সংশ্লিষ্ট বিশ্ববিদ্যালয়/ কলেজে ভর্তি এবং আসন সংখ্যা সংক্রান্ত তথ্যাবলী যথাসময়ে জানানো হবে। এখানে খেয়াল রাখতে হবে যে, শুধু মেধাতালিকাভুক্তি কোনও বিশ্ববিদ্যালয় বা কলেজে ভর্তি সুনিশ্চিত করে না।

অ্যাপেনডিক্স-৪ -এ ফার্মাসি ও আর্কিটেকচার সহ ইঞ্জিনিয়ারিং ও টেকনোলজি কোর্সের বিভিন্ন শাখার কোডগুলি দেওয়া হয়েছে এবং অ্যাপেনডিক্স-৫ -এ এই সমস্ত কোর্সগুলির জন্য বিশ্ববিদ্যালয়/ প্রতিষ্ঠানের তালিকা দেওয়া আছে।

কাউন্সেলিং এবং অ্যালাটমেন্টের আগে বিশ্ববিদ্যালয়/ প্রতিষ্ঠানগুলির তরফে শাখাভিত্তিক প্রাপ্ত আসন সংখ্যার অন্তিম তালিকা দেওয়া হবে।

১৯.২. মেডিক্যাল/ ডেন্টাল কোর্সের কাউন্সেলিং পদ্ধতি:

ডব্লু বি জে ই ই এম- ২০১৬ পরীক্ষার পরে ওয়েস্ট বেঙ্গল জয়েন্ট এন্ট্রান্স এগজামিনেশন বোর্ড প্রার্থীদের মেধা তালিকা প্রকাশ করবে এবং সেটি পশ্চিমবঙ্গ ডিরেক্টরেট অফ মেডিক্যাল এডুকেশন, ডিপার্টমেন্ট অফ হেলথ এন্ড ফ্যামিলি ওয়েলফেয়ার-এর কাছে দাখিল করবে। অতঃপর ডিরেক্টরেট অফ মেডিক্যাল এডুকেশন অনলাইন প্রক্রিয়ায় কাউন্সেলিং করবে।

মেডিক্যাল এবং ডেন্টাল ই- কাউন্সেলিং এর বিষয়ে সংশ্লিষ্ট তথ্য যথাসময়ে www.wbhealth.gov.in and www.wbmcc.nic.in ওয়েবসাইটে প্রকাশিত হবে।

যোগ্য পরীক্ষার্থীরা অন্যান্য তথ্যের জন্য এই ঠিকানায় যোগাযোগ করতে পারে: ডিরেক্টরেট অফ মেডিক্যাল এডুকেশন, ডিপার্টমেন্ট অফ হেলথ এন্ড ফ্যামিলি ওয়েলফেয়ার, স্বাস্থ্য ভবন, জি এন- ২৯, সেক্টর-V, সল্ট লেক, কলকাতা- ৭০০ ০৯১।

২০. স্কলারশিপ স্কিম:

২০.১. টিউশন ফি ওয়েভার (টি এফ ডব্লু) স্কিম:

পশ্চিমবঙ্গের আর্থিকভাবে অনগ্রসর কিন্তু মেধাবী পড়ুয়াদের জন্য পশ্চিমবঙ্গ সরকার বিশ্ববিদ্যালয়ে/ বিশ্ববিদ্যালয়ের বিভাগ গুলিতে, সরকারি ও সেল্ফ-ফিন্যান্সিং কলেজে ইঞ্জিনিয়ারিং/ টেকনোলোজি/ ফার্মাসি/ আরকিটেকচার পড়ার জন্য টিউশন ফি ওয়েভার (টি এফ ডব্লু) স্কীম চালু করেছে।

এই স্কীমের আওতায় পড়ুয়াদের নির্বাচন ডব্লু বি জে ই ই এম - ২০১৬ এর মেখাতালিকার ভিত্তিতেই করা হবে।

এর জন্য পড়ুয়াকে অনশ্যই পশ্চিমবঙ্গের অধিবাসী হতে হবে এবং অনলাইন আবেদনের সময় ডোমিসাইল সার্টিফিকেট আপলোড করতে হবে।

এই পড়ুয়ার মোট বার্ষিক পারিবারিক উপার্জন (সমস্ত সূত্র থেকে) ২.৫০ লক্ষ টাকার (দুই লক্ষ পঞ্চাশ হাজার টাকার) কম হতে হবে এবং আবেদনের সময় 'ইনকাম সার্টিফিকেট আপলোড করতে হবে।

এই ছাড় কেবলমাত্র টিউশন ফি এর উপরেই প্রযোজ্য। টিউশন বাদে অন্য সমস্ত ফি ছাত্রকেই দিতে হবে।

২০.২. টি এফ ডব্লু স্কীমে উপলব্ধ আসন:

বিশ্ববিদ্যালয়ে/ বিশ্ববিদ্যালয়ের বিভাগ গুলিতে এই স্কীমে উপলব্ধ আসন সংখ্যা বিশ্ববিদ্যালয় কতৃপক্ষই নির্ণয় করবেন।

সরকারি ও সেল্ফ-ফিন্যান্সিং ইঞ্জিনিয়ারিং/ টেকনোলোজি/ ফার্মাসি কলেজে এই স্কীমে কোর্স পিছু অনুমোদিত আসন সংখ্যার ৫% পর্যন্ত অতিরিক্ত (supernumerary) আসনে ভর্তি নেওয়া যাবে।

এই স্কীমে ভর্তির জন্য পর্যাপ্ত সংখ্যক যোগ্য ছাত্র না পাওয়া গেলে অথবা এই স্কীমে বিবেচনাধীন ছাত্র যথাসময়ে রিপোর্ট না করলে উদ্বৃত্ত আসন অন্য কোন ছাত্রকে দেওয়া হবেনা।

২০.৩. ইনকাম সার্টিফিকেট:

টি এফ ডব্লু স্কীমে আবেদনের জন্য এ্যাপেন্ডিক্স-১০ এ দেওয়া প্রোফর্মা অনুযায়ী সার্টিফিকেট দাখিল করতে হবে।

প্রোফর্মা ডাউনলোড করে ২ কপি প্রিন্টআউট নিতে হবে এবং ২ কপিই সম্পূর্ণ করে নিম্নলিখিত যেকোন অধিকারিককে দিয়ে সহি করাতে হবে।

সার্টিফিকেটের একটি স্ক্যান করা কপি আপলোড করতে হবে।

একটি কপি পরবর্তি কালে কোন অনুসন্ধানের জন্য অধিকারিকের দপ্তরেই জমা থাকবে।

অন্য কপিটি পরীক্ষার্থীর নিজের কাছে থাকবে এবং কাউন্সেলিং-এর সময় দেখাতে হবে।

২০.৪ ইনকাম সার্টিফিকেট দেবার জন্য যথাযোগ্য আধিকারিক:

গ্রামাঞ্চলের ছাত্রদের জন্য - ক) ব্লক ডেভেলপমেন্ট অফিসার ব্যাঙ্কের রাজ্য সরকারী যে কোন অফিসার
খ) সাব ডিভিসনাল অফিসার গ) এ্যাডিশনাল ডিষ্ট্রিক্ট ম্যাজিস্ট্রেট ঘ) ডিষ্ট্রিক্ট ম্যাজিস্ট্রেট ঙ) সমতুল্য বা
তদুপরি পদাধিকারী রাজ্য অথবা কেন্দ্রীয় সরকারের যে কোন গ্রুপ-এ গেজেটেড অফিসার।

শহরাঞ্চলের ছাত্রদের জন্য - ক) কর্পোরেশনের এ্যাসিস্ট্যান্ট কমিশনার বা তার উপরের পদের যেকোন
কর্তাব্যক্তি খ) সমতুল্য বা তদুপরি পদাধিকারী রাজ্য অথবা কেন্দ্রীয় সরকারের যে কোন গ্রুপ-এ
গেজেটেড অফিসার।

দ্রষ্টব্য: ‘ডব্লু বি জে ই ই এম- ২০১৬’ এর জন্য মিউনিসিপ্যাল কমিশনার, কর্পোরেশনের বা
মিউনিসিপ্যালিটির কাউন্সিলর, ত্রিস্তরীয় পঞ্চায়েত ব্যবস্থা বা জি টি এ- র কোনও নির্বাচিত প্রতিনিধি,
এম এল এ বা এম পি -দের মতো কোনও নির্বাচনে জেতা জনপ্রতিনিধি এই সার্টিফিকেট ইস্যু করতে
পারবেন না।

>>>>><<<<<

APPENDIX –I

Syllabus for WBJEEM-2016

MATHEMATICS:

Algebra

A.P., G.P., H.P.: Definitions of A. P. and G.P.; General term; Summation of first n-terms of series $\sum n$, $\sum n^2$, $\sum n^3$; Arithmetic/Geometric series, A.M., G.M. and their relation; Infinite G.P. series and its sum.

Logarithms: Definition; General properties; Change of base.

Complex Numbers: Definition and properties of complex numbers; Complex conjugate; Triangle inequality; Square root of complex numbers; Cube roots of unity; De Moivre's theorem (statement only) and its elementary applications. Solution of quadratic equation in complex number system.

Quadratic Equations: Quadratic equations with real coefficients; Relations between roots and coefficients; Nature of roots; Formation of a quadratic equation, sign and magnitude of the quadratic expression $ax^2 + bx + c$ (where a, b, c are rational numbers and $a \neq 0$).

Permutation and combination: Permutation of n different things taken r at a time ($r \leq n$). Permutation of n things not all different. Permutation with repetitions (circular permutation excluded). Combinations of n different things taken r at a time ($r \leq n$). Combination of n things not all different. Basic properties. Problems involving both permutations and combinations.

Principle of mathematical induction: Statement of the principle, proof by induction for the sum of squares, sum of cubes of first n natural numbers, divisibility properties like $2^{2n} - 1$ is divisible by 3 ($n \geq 1$), 7 divides $3^{2n+1} + 2^{n+2}$ ($n \geq 1$)

Binomial theorem (positive integral index): Statement of the theorem, general term, middle term, equidistant terms, properties of binomial coefficients.

Matrices: Concepts of $m \times n$ ($m \leq 3$, $n \leq 3$) real matrices, operations of addition, scalar multiplication and multiplication of matrices. Transpose of a matrix. Determinant of a square matrix. Properties of determinants (statement only). Minor, cofactor and adjoint of a matrix. Nonsingular matrix. Inverse of a matrix. Finding area of a triangle. Solutions of system of linear equations. (Not more than 3 variables).

Sets, Relations and Mappings: Idea of sets, subsets, power set, complement, union, intersection and difference of sets, Venn diagram, De Morgan's Laws, Inclusion / Exclusion formula for two or three finite sets, Cartesian product of sets.

Relation and its properties. Equivalence relation — definition and elementary examples, mappings, range and domain, injective, surjective and bijective mappings, composition of mappings, inverse of a mapping.

Statistics and Probability:

Measure of dispersion, mean, variance and standard deviation, frequency distribution. Addition and multiplication rules of probability, conditional probability and Bayes' Theorem, independence of events, repeated independent trials and Binomial distribution.

Trigonometry

Trigonometric functions, addition and subtraction formulae, formulae involving multiple and submultiple angles, general solution of trigonometric equations. Properties of triangles, inverse trigonometric functions and their properties.

Coordinate geometry of two dimensions

Distance formula, section formula, area of a triangle, condition of collinearity of three points in a plane.

Polar coordinates, transformation from Cartesian to polar coordinates and vice versa. Parallel transformation of axes, concept of locus, elementary locus problems. Slope of a line. Equation of lines in different forms, angle between two lines. Condition of perpendicularity and parallelism of two lines. Distance of a point from a line. Distance between two parallel lines. Lines through the point of intersection of two lines.

Equation of a circle with a given center and radius. Condition that a general equation of second degree in x, y may represent a circle. Equation of a circle in terms of endpoints of a diameter. Equation of tangent, normal and chord. Parametric equation of a circle. Intersection of a line with a circle. Equation of common chord of two intersecting circles.

Definition of conic section, Directrix, Focus and Eccentricity, classification based on eccentricity. Equation of Parabola, Ellipse and Hyperbola in standard form, their foci, directrices, eccentricities and parametric equations.

Co-ordinate geometry of three dimensions

Direction cosines and direction ratios, distance between two points and section formula, equation of a straight line, equation of a plane, distance of a point from a plane.

Calculus

Differential calculus: Functions, composition of two functions and inverse of a function, limit, continuity, derivative, chain rule, derivative of implicit functions and functions defined parametrically.

Rolle's Theorem and Lagrange's Mean Value theorem (statement only). Their geometric interpretation and elementary application. L'Hospital's rule (statement only) and applications. Second order derivative.

Integral calculus: Integration as a reverse process of differentiation, indefinite integral of standard functions. Integration by parts. Integration by substitution and partial fraction.

Definite integral as a limit of a sum with equal subdivisions. Fundamental theorem of integral calculus and its applications. Properties of definite integrals.

Differential Equations: Formation of ordinary differential equations, solution of homogeneous differential equations, separation of variables method, linear first order differential equations.

Application of Calculus: Tangents and normals, conditions of tangency. Determination of monotonicity, maxima and minima. Differential coefficient as a measure of rate. Motion in a straight line with constant acceleration. Geometric interpretation of definite integral as area, calculation of area bounded by elementary curves and Straight lines. Area of the region included between two elementary curves.

Vectors: Addition of vectors, scalar multiplication, dot and cross products, scalar triple product.

PHYSICS:

Physical World, Measurements, Units & dimensions: Physical World, Measurements, Units & dimensions Units & Dimensions of physical quantities, dimensional analysis & its applications, error in measurements, significant figures.

Kinematics: Scalars & vectors, representation of vectors in 3D, dot & cross product & their applications, elementary differential & integral calculus, time-velocity & relevant graphs, equations of motion with uniform acceleration.

Laws of motion: Newton's laws of motion, using algebra & calculus, inertial & non inertial frames, conservation of linear momentum with applications, elastic & inelastic collisions, impulse centripetal force, banking of roads, relative velocity, projectile motion & uniform circular motion **Work, power, energy:** Work, power, energy Work, work-energy theorem, power, energy, work done by constant & variable forces, PE & KE, conservation of mechanical energy, conservative and nonconservative forces, PE of a spring,

Motion of centre of mass, connected systems, Friction: Centre of mass of two-particle system, motion of connected system, torque, equilibrium of rigid bodies, moments of inertia of simple geometric bodies (2D) [without derivation] conservation of angular momentum, friction and laws of friction.

Gravitation: Kepler's laws, (only statement) universal law of gravitation, acceleration due to gravity (g), variation of g , gravitational potential & PE, escape velocity, orbital velocity of satellites, geostationary orbits.

Bulk properties of matter: Elasticity, Hooke's law, Young's modulus, bulk modulus, shear, rigidity modulus, Poisson's ratio elastic potential energy. Fluid pressure: Pressure due to a fluid column, buoyancy, Pascal's law, effect of gravity on fluid pressure. Surface tension: Surface energy, phenomena involving surface tension, angle of contact, capillary rise,

Viscosity: Coefficient of viscosity, streamline & turbulent motion, Reynold's number, Stoke's law, terminal velocity, Bernoulli's theorem. Heat & Thermal Physics: Heat & temperature, thermal expansion of solids. liquids & gases, ideal gas laws, isothermal & adiabatic processes; anomalous expansion of water & its effects, sp. heat capacity, C_p , C_v , calorimetry; change of state, specific latent heat capacity. Heat transfer; conduction, thermal and thermometric conductivity, convection & radiation, Newton's law of cooling, Stefan's law.

Thermodynamics: Thermal equilibrium (Zeroth law of thermodynamics), heat, work & internal energy. 1st law of thermodynamics, isothermal & adiabatic processes, 2nd law of thermodynamics, reversible & irreversible processes.

Kinetic theory of gases: Equation of state of a perfect gas, kinetic theory of gases, assumptions in Kinetic theory of gases, concept of pressure. & temperature; rms speed of gas molecules; degrees of freedom, law of equipartition of energy (introductory ideas) & application to specific heats of gases; mean free path, Avogadro number.

Oscillations & Waves: Periodic motion – time period, frequency, time-displacement equation, Simple harmonic motion (S.H.M) & its equation; phase; SHM in different systems, restoring force & force constant, energy in S.H.M.-KE & PE, free, forced & damped oscillations (introductory ideas), resonance wave motion, equation for progressive wave, longitudinal & transverse waves, sound waves, Newton's formula & Laplace's correction, factors affecting the velocity of sound in air, principles of superposition of waves, reflection of waves, standing waves in strings & organ pipes, fundamental mode, harmonics & overtones, beats, Doppler effect.

Electrostatics: Conservation of electric charges, Coulomb's law-force between two point charges, forces between multiple charges; superposition principle & continuous charge distribution. Electric field, & potential due to a point charge & distribution of charges, electric field lines electric field due to a dipole; torque on a dipole in uniform electric field; electric flux, Gauss' theorem & its simple applications, conductors & insulators, free charges & bound charges inside a conductor; dielectrics & electric polarisation, capacitors & capacitance, combination of capacitors in series & in parallel, capacitance of a parallel plate capacitor with & without dielectric medium between the plates, energy stored in a capacitor.

Current Electricity:

Electric current, & conductor, drift velocity' mobility & their relation with electric current; Ohm's law, electrical resistance, Ohmic and non-Ohmic conductors, electrical energy & power, carbon resistors, colour codes, combination of resistances, temperature dependence of resistances, electric cell, emf and internal resistance of an electric cell, pd, combination of cells, secondary cells, (introductory) Kirchoff's laws of electrical network, simple applications, principle of Wheatstone bridge, metre bridge and potentiometer and their uses, thermoelectricity; Seebeck effect; Peltier effect, thermo emf.

Magnetic effect of current: Concept of magnetic field, Oersted's experiment, Biot - Savart law & its application to current carrying circular loop; Ampere's law & its applications to infinitely long straight wire, straight and toroidal solenoids; force on a moving charge in uniform magnetic & electric fields, cyclotron frequency; force on a current-carrying conductor in a uniform magnetic field, force between two parallel current-carrying conductors-- definition of ampere. Torque experienced by a current loop in a uniform magnetic field; moving coil galvanometer-its current sensitivity & conversion to ammeter & voltmeter, Inter-conversion of voltmeter & ammeter & change of their ranges.

Magnetics: Current loop as a magnetic dipole & its magnetic dipole moment, magnetic dipole moment of a revolving electron, magnetic field intensity due to a magnetic dipole bar magnet along its axis & perpendicular to its axis, torque on a magnetic dipole (bar magnet) in a uniform magnetic field; magnet as an equivalent solenoid, magnetic field lines; Earth's magnetic field & its magnetic elements. para-, dia- & ferro- magnetic substances, with examples. Electromagnets & the factors affecting their strengths, permanent magnets.

Electromagnetic induction & alternating current: Electromagnetic induction; Faraday's laws, induced emf & current; Lenz's Law, eddy currents, self & mutual induction, alternating currents, peak and rms value of alternating current and voltage; reactance and impedance; LR & CR circuits, phase lag & lead, LCR series circuit, resonance; power in AC circuits, wattless current.

Electromagnetic waves: Electromagnetic waves and their characteristics (qualitative ideas only), transverse nature of electromagnetic waves, electromagnetic spectrum, applications of the waves from the different parts of the spectrum

Optics I (Ray optics): Reflection of light, spherical mirrors, mirror formula. Refraction of light, total internal reflection & its applications, optical fibres, refraction at spherical surfaces, lenses, thin lens formula, lensmaker's formula. Newton's relation: Displacement method to find position of images (conjugate points) Magnification, power of a lens, combination of thin lenses in contact, combination of a lens & a mirror refraction and dispersion of light through a prism; optical instruments, human eye, image formation & accommodation, correction of eye defects (myopia, hypermetropia) using lenses, microscopes & astronomical telescopes (reflecting & refracting) & their magnifying powers.

Optics II (Wave Optics): Scattering of light - blue colour of the sky, elementary idea of Raman effect; wave optics: wave front & Huygens' principle, reflection & refraction of plane wave at a plane surface using wave fronts. Proof of laws of reflection & refraction using Huygens' principle Interference, Young's double slit experiment & expression for fringe width, coherent sources, Fraunhofer diffraction due to a single slit,

Particle nature of light & wave particle dualism: Photoelectric effect, Hertz and Lenard's observations; Einstein's photoelectric equation - particle nature of light, matter waves; wave nature of particles, de Broglie relation.

Atomic Physics: Alpha-particle scattering expt Rutherford's nuclear atom model of atom; Bohr model of hydrogen atom, energy levels in a hydrogen atom, hydrogen spectrum, continuous & characteristic xrays.

Nuclear Physics: Composition & size of nucleus, atomic masses, isotopes, isobars; isotones, radioactivity - alpha, beta & gamma particles/ rays & their properties; radioactive decay law; massenergy relation, mass defect; binding energy per nucleon & its variation with mass number; nuclear fission & fusion.

Solid state Electronics: Energy bands in solids (qualitative ideas only), conductors, insulators & semiconductors; semiconductor diode – I-V characteristics in forward & reverse bias, diode as a rectifier;

I-V characteristics of LED, photodiode, solar cell & Zener diode; Zener diode as a voltage regulator, junction transistor (BJT), transistor action, characteristics of a BJT, BJT as an amplifier (CE configuration) & oscillator; logic gates (OR, AND, NOT, NAND & NOR).

CHEMISTRY:

Atoms, Molecules and Chemical Arithmetic:

Dalton's atomic theory; Gay Lussac's law of gaseous volume; Avogadro's Hypothesis and its applications. Atomic mass; Molecular mass; Equivalent weight; Valency; Gram atomic weight; Gram molecular weight; Gram equivalent weight and mole concept; Chemical formulae; Balanced chemical equations; Calculations (based on mole concept) involving common oxidation – reduction, neutralization, and displacement reactions; Concentration in terms of mole fraction, molarity, molality and normality. Percentage composition, empirical formula and molecular formula; Numerical problems.

Atomic Structure:

Concept of Nuclear Atom – electron, proton and neutron (charge and mass), atomic number. Rutherford's model and its limitations; Extra nuclear structure; Line spectra of hydrogen atom. Quantization of energy (Planck's equation $E = h\nu$); Bohr's model of hydrogen atom and its limitations, Sommerfeld's modifications (elementary idea); The four quantum numbers, ground state electronic configurations of many electron atoms and mono – atomic ions; The Aufbau Principle; Pauli's Exclusion Principle and Hund's Rule. Dual nature of matter and light, de Broglie's relationship, Uncertainty principle; The concept of atomic orbitals, shapes of s, p and d orbitals (pictorial approach).

Radioactivity and Nuclear Chemistry:

Radioactivity α -, β -, γ rays and their properties; Artificial transmutation; Rate of radioactive decay, decay constant, half-life and average age life period of radio-elements; Units of radioactivity; Numerical problems. Stability of the atomic nucleus – effect of neutron-proton (n/p) ratio on the modes of decay, group displacement law, radioisotopes and their uses (C, P, Co and I as examples) isobars and isotones (definition and examples), elementary idea of nuclear fission and fusion reactions.

The Periodic Table and Chemical Families:

Modern periodic law (based on atomic number); Modern periodic table based on electronic configurations, groups (Gr. 1-18) and periods. Types of elements – representative (s-block and p-block), transition (d-block) elements and inner transition (f-block/lanthanides and actinides) and their general characteristics. Periodic trends in physical and chemical properties – atomic radii, valency, ionization energy, electron affinity, electronegativity, metallic character, acidic and basic characters of oxides and hydrides of the representative elements (up to $Z = 36$). Position of hydrogen and the noble gases in the periodic table; Diagonal relationships.

Chemical Bonding and Molecular Structure:

Valence electrons, the Octet rule, electrovalent, covalent and coordinate covalent bonds with examples; Properties of electrovalent and covalent compounds. Limitations of Octet rule (examples); Fajans Rule. Directionality of covalent bonds, shapes of poly – atomic molecules (examples); Concept of hybridization of atomic orbitals (qualitative pictorial approach): sp , sp^2 , sp^3 and dsp^2 . Molecular orbital energy diagrams for homonuclear diatomic species – bond order and magnetic properties. Valence Shell Electron Pair Repulsion (VSEPR) concept (elementary idea) – shapes of molecules. Concept of resonance (elementary idea), resonance structures (examples). Elementary idea about electronegativity, bond polarity and dipole moment, inter- and intra-molecular hydrogen bonding and its effects on physical properties (mp, bp and solubility); Hydrogen bridge bonds in diborane.

Coordination Compounds:

Introduction, Double salts and complex salts, coordination compounds (examples only), Werner's theory, coordination number (examples of coordination number 4 and 6 only), colour, magnetic properties and shapes, IUPAC nomenclature of mononuclear coordination compounds.

Solid State:

Classification of solids based on different binding forces: molecular, ionic, covalent and metallic solids, amorphous and crystalline solids (elementary idea). Unit cell in two dimensional and three dimensional lattices, calculation of density of unit cell, packing in solids, packing efficiency, voids, number of atoms per unit cell in a cubic unit cell, point defects, electrical and magnetic properties. Band theory of metals, conductors, semiconductors and insulators and n & p type semiconductors.

Liquid State:

Vapour pressure, viscosity and surface tension (qualitative idea only, no mathematical derivations).

Gaseous State:

Measurable properties of gases. Boyle's Law and Charles Law, absolute scale of temperature, kinetic theory of gases, ideal gas equation – average, root mean square and most probable velocities and their relationship with

temperature. Daltons Law of partial pressure, Grahams Law of gaseous diffusion. Deviations from ideal behavior. Liquefaction of gases, real gases, van der Waals equation; Numerical problems.

Chemical Energetics and Chemical Dynamics:

Chemical Energetics – Conservation of energy principle, energy changes in physical and chemical transformations. First law of thermodynamics; Internal energy, work and heat, pressure – volume work; Enthalpy. Internal energy change (ΔE) and Enthalpy change (ΔH) in a chemical reaction. Hess's Law and its applications (Numerical problems). Heat of reaction, fusion and vaporization; Second law of thermodynamics; Entropy; Free energy; Criterion of spontaneity. Third law of thermodynamics (brief introduction).

Chemical Equilibria – The Law of mass action, dynamic nature of chemical equilibria. Equilibrium constants, Le Chatelier's Principle. Equilibrium constants of gaseous reactions (K_p and K_c) and relation between them (examples). Significance of ΔG and ΔG° .

Chemical Dynamics – Factors affecting the rate of chemical reactions (concentration, pressure, temperature, catalyst), Concept of collision theory. Arrhenius equation and concept of activation energy.

Order and molecularity (determination excluded); First order reactions, rate constant, half – life (numerical problems), examples of first order and second order reactions.

Physical Chemistry of Solutions:

Colloidal Solutions – Differences from true solutions; Hydrophobic and hydrophilic colloids (examples and uses); Coagulation and peptization of colloids; Dialysis and its applications; Brownian motion; Tyndall effect and its applications; Elementary idea of emulsion, surfactant and micelle.

Electrolytic Solutions – Specific conductance, equivalent conductance, ionic conductance, Kohlrausch's law, Faraday's laws of electrolysis, applications. Numerical problems.

Non-electrolytic Solutions – Types of solution, vapour pressure of solutions. Raoult's Law; Colligative properties – lowering of vapour pressure, elevation of boiling point, depression of freezing point, osmotic pressure and their relationships with molecular mass (without derivations); Numerical problems.

Ionic and Redox Equilibria:

Ionic equilibria – ionization of weak electrolytes, Ostwald's dilution law. Ionization constants of weak acids and bases, ionic product of water, the pH – scale, pH of aqueous solutions of acids and bases; Buffer solutions, buffer action and Henderson equation.

Acid-base titrations, acid – base indicators (structures not required). Hydrolysis of salts (elementary idea), solubility product, common ion effect (no numerical problems).

Redox Equilibria: Oxidation – Reduction reactions as electron transfer processes, oxidation numbers, balancing of redox reactions by oxidation number and ion-electron methods. Standard electrode potentials (E°), Electrochemical series, feasibility of a redox reaction. Significance of Gibb's equation: $\Delta G^\circ = -nF\Delta E^\circ$ (without derivation), no numerical problems. Redox titrations with (examples); Nernst equations (Numerical problems).

Hydrogen:

Position of hydrogen in periodic table, occurrence, isotopes, preparation, properties and uses of hydrogen, hydrides-ionic covalent and interstitial; physical and chemical properties of water, heavy water, hydrogen peroxide – preparation, reactions and structure and use; hydrogen as a fuel.

Chemistry of Non-Metallic Elements and their Compounds:

Carbon – occurrence, isotopes, allotropes (graphite, diamond, fullerene); CO and CO₂ production, properties and uses. Nitrogen and Phosphorus – occurrence, isotopes, allotropes, isolation from natural sources and purification, reactivity of the free elements. Preparation, properties, reactions of NH₃, PH₃, NO, NO₂, HNO₂, HNO₃, P₄O₁₀, H₃PO₃ and H₃PO₄.

Oxygen and Sulphur – Occurrence, isotopes, allotropic forms, isolation from natural sources and purification, properties and reactions of the free elements. Water, unusual properties of water, heavy water (production and uses). Hydrogen peroxide and ozone (production, purification, properties and uses).

Halogens – comparative study, occurrence, physical states and chemical reactivities of the free elements, peculiarities of fluorine and iodine; Hydracids of halogens (preparation, properties, reactions and uses), inter-halogen compounds (examples); Oxyacids of chlorine.

Chemistry of Metals:

General principles of metallurgy – occurrence, concentration of ores, production and purification of metals, mineral wealth of India. Typical metals (Na, Ca, Al, Fe, Cu and Zn) – occurrence, extraction, purification (where applicable), properties and reactions with air, water, acids and non-metals. Manufacture of steels and alloy steel (Bessemer, Open-Hearth and L.D. process).

Principles of chemistry involved in electroplating, anodizing and galvanizing. Preparation and properties of $K_2Cr_2O_7$ and $KMnO_4$.

Lanthanoids – Electronic configuration, oxidation states, chemical reactivity and lanthanoid contraction and its consequences.

Actinoids – Electronic configuration, oxidation states and comparison with lanthanoids.

Chemistry in Industry:

Large scale production (including physicochemical principles where applicable, omitting technical details) and uses of Sulphuric acid (contact process), Ammonia (Haber's process), Nitric acid (Ostwald's process), sodium bicarbonate and sodium carbonate (Solvey process).

Polymers:

Natural and synthetic polymers, methods of polymerization (addition and condensation), copolymerization, some important polymers – natural and synthetic like polythene, nylonpolyesters, bakelite, rubber. Biodegradable and non-biodegradable polymers.

Surface Chemistry:

Adsorption – physisorption and chemisorption, factors affecting adsorption of gases on solids, catalysis, homogenous and heterogenous activity and selectivity; enzyme catalysis colloidal state distinction between true solutions, colloids and suspension; lyophilic, lyophobic multimolecular and macromolecular colloids; properties of colloids; Tyndall effect, Brownian movement, electrophoresis, coagulation, emulsion – types of emulsions.

Environmental Chemistry:

Common modes of pollution of air, water and soil. Ozone layer, ozone hole – important chemical reactions in the atmosphere, Smog; major atmospheric pollutants; Green House effect; Global warming pollution due to industrial wastes, green chemistry as an alternative tool for reducing pollution, strategies for control of environment pollution.

Chemistry of Carbon Compounds:

Hybridization of carbon: σ – and π – bonds. Isomerism – constitutional and stereoisomerism; Geometrical and optical isomerism of compounds containing upto two asymmetric carbon atoms. IUPAC nomenclature of simple organic compounds – hydrocarbons, mono and bifunctional molecules only (alicyclic and heterocyclic compounds excluded).

Conformations of ethane and n-butane (Newman projection only). Electronic Effects: Inductive, resonance and hyperconjugation. Stability of carbocation, carbanion and free radicals; Rearrangement of carbocation; Electrophiles and nucleophiles, tautomerism in β -dicarbonyl compounds, acidity and basicity of simple organic compounds.

Compounds:

Alkanes – Preparation from alkyl halides and carboxylic acids; Reactions — halogenation and combustion.

Alkenes and Alkynes – Preparation from alcohols; Formation of Grignard reagents and their synthetic applications for the preparation of alkanes, alcohols, aldehydes, ketones and acids; S_N1 and S_N2 reactions (preliminary concept). Markownikoff's and anti-Markownikoff's additions; Hydroboration;

Oxymercuration-demercuration, reduction of alkenes and alkynes (H_2 /Lindler catalyst and Na in liquid NH_3), metal acetylides.

Haloalkanes and Haloarenes:

Haloalkanes – Preparation from alcohols; Nomenclature, nature of C -X bond, physical and chemical properties, mechanism of substitution reactions, optical rotation. Formation of Grignard reagents and their synthetic applications for the preparation of alkanes, alcohols, aldehydes, ketones and acids; S_N1 and S_N2 reactions (preliminary concept). Uses and environmental effects of - dichloromethane, trichloromethane, tetrachloromethane, iodoform, freons, DDT.

Alcohols:

Preparation of alcohols from carbonyl compounds and esters. Reaction – dehydration, oxidation, esterification, reaction with sodium, $ZnCl_2/HCl$, phosphorous halides.

Ethers – Preparation by Williamson's synthesis; Cleavage with HCl and HI. Aldehydes and Ketones – Preparation from esters, acid chlorides, gem-dihalides, Ca-salt of carboxylic acids. Reaction – Nucleophilic addition with HCN, hydrazine, hydroxyl amines, semi carbazides, alcohols; Aldol condensation, Clemmensen and Wolff – Kishner reduction, haloform, Cannizzaro and Wittig reactions.

Carboxylic Acids – Hydrolysis of esters (mechanism excluded) and cyanides; Hunsdicker and HVZ reactions.

Aliphatic Amines – Preparation from nitro, cyano and amido compounds. Distinction of 1^o, 2^o and 3^o amines (Hinsberg method); Reaction with HNO_2 ; Carbyl amine reaction.

Aromatic Compounds:

Benzene – Kekule structure, aromaticity and Hückel rule. Electrophilic substitution – halogenation, sulfonation, nitration, Friedel Crafts reaction, ozonolysis. Directive influence of substituents in monosubstituted benzenes. Carcinogenicity and toxicity.

Amines – Preparation from reduction of nitro compounds; Formation of diazonium salts and their stability; Replacement of diazonium group with H, OH, X (halogen), CN and NO_2 , diazocoupling and reduction.

Haloarenes – Nature of C -X bond, substitution reactions; Nucleophilic substitution, cine substitution (excluding mechanism, Directive influence of halogen in monosubstituted compounds only).

Phenols – halogenation, sulfonation, nitration, Reimer – Tiemann and Kolbe reactions. Aromatic Aldehydes – Preparation by Gattermann, Gattermann-Koch, Rosenmund and Stephen's method. Reactions – Perkin, Benzoin and Cannizzaro.

Application Oriented chemistry:

Main ingredients, their chemical natures (structures excluded) and their side effects, if any, of common antiseptics, analgesics, antacids, vitamin-C.

Introduction to Bio-Molecules:

Carbohydrates – Pentoses and hexoses. Distinctive chemical reactions of glucose. Aminoacids – glycine, alanine, aspartic acid, cysteine (structures). Zwitterion structures of amino acids, peptide bond.

ADP and ATP – structures and role in bioenergetics; Nucleic acids – DNA and RNA skeleton structures. Names of essential elements in biological system.

Principles of Qualitative Analysis:

Detection of water soluble non-interfering Acid and Basic Radicals by dry and wet tests from among:

Acid Radicals: Cl^- , S_2^- , SO_4^{2-} , NO_3^- , CO_3^{2-} . Basic Radicals: Cu^{2+} , Al^{3+} , Fe^{3+} , Fe^{2+} , Zn^{2+} , Ca^{2+} , Mg^{2+} , Na^+ , NH_4^+ .

Detection of special elements (N, Cl, Br, I and S) in organic compounds by chemical tests. Identification of functional groups in: phenols, aromatic amines, aldehydes, ketones and carboxylic acids.

BIOLOGICAL SCIENCE:

Science of Life

Basic unit of life process; Cell Theory; prokaryotic and eukaryotic cells- structure and differences

Ultra structure and functions of cellular components

Cell wall, plasma membrane, plastids, endoplasmic reticulum, Golgi bodies, mitochondria, ribosomes, lysosomes, nucleus, nucleolus, centrosome, microbodies (peroxisomes and glyoxysomes), cytoskeleton, vacuole, centriole, cilia, flagella

Chemical constituents of living cells

Classification, components and structural properties of carbohydrates, lipids, proteins and nucleic acids; enzymes, enzymatic action (lock and key, allosterism, regulation)

Chromosome

Morphology of chromosomes; brief idea of polytene chromosomes; euchromatin and heterochromatin; nucleic acids as genetic material (viral transduction and bacterial transformation)

Cell division

Cell cycle; mitosis- definition and significance (process not required); meiosis- process, types and significance; difference between mitosis and meiosis

Genetics and Evolution

Mendelian inheritance (laws only); deviations from Mendelism- (i) incomplete dominance, (ii) codominance, (iii) multiple alleles and inheritance of blood groups (ABO, Rh); phylogenetic inheritance (elementary); chromosome theory of inheritance; chromosomes and genes; sex determination in humans, birds and honey bees; linkage and crossing over; sex-linked inheritance- haemophilia, colour blindness; Mendelian disorders in humans- (i) autosomal (a) Thalassaemia (b) Down syndrome; (ii) sex-linked (a) Turner's syndrome (b) Klinefelter's syndrome (cause and symptoms only)

Molecular basis of inheritance

DNA as the genetic material (Griffith, Avery-MacLeod-McCarty and Hershey-Chase experiments); structure of DNA and RNA; types of RNA- mRNA, rRNA and t-RNA; DNA packaging; central dogma (elementary); DNA replication; transcription; genetic code; translation; elementary knowledge of regulation of gene expression (lac operon); DNA finger printing (basic idea only)

Evolution

Origin of life- theories of origin of life; abiogenic origin/chemical origin of life- Oparin-Haldane hypothesis; biological evolution- evidences, theories of organic evolution, Darwin's contribution, synthetic theory; mechanism of evolution- variation and its sources of origin, mutation, recombination; gene flow and genetic drift; Hardy-Weinberg principle; human evolution- an outline

Morphological variations and structural organization

Plant tissue and tissue system- types, structure and functions; animal tissue- classification, structure and functions in brief

Physiology and Biochemistry

Plants

1. Movements of water, nutrients and gases: absorption of gases, water and nutrients; cell-to-cell transport, diffusion, active transport; plant-water relation- imbibitions, water potential, osmosis and plasmolysis; long distance transport- apoplastic, symplastic, root pressure, transpiration pull, uptake of minerals; transpiration and guttation; opening and closing of stomata; transport through xylem and phloem
2. Essential minerals: macro and micro nutrients and their functions; elementary idea of hydroponics; nitrogen metabolism; nitrogen cycle; biological nitrogen fixation
3. Respiration: cellular respiration- glycolysis, fermentation, TCA cycle and ETS (aerobic)- definition, process and significance; energy relation- number of ATP molecules generated in respiration; amphibolic pathways; respiratory quotients of nutrients
4. Photosynthesis: definition; site of photosynthesis; photosynthetic pigments (structure not required); photochemical and biosynthetic phases; photorespiration; C3 and C4 pathways; factors controlling photosynthesis
5. Growth and development: idea of growth, differentiation and development; various growth factors (light, temperature, water, nutrients, hormones only); growth rate; growth regulation- auxin, gibberellins, cytokinin, ethylene, ABA; seed germination, seed dormancy, vernalisation; photoperiodism- definition, types of plants on the basis of the length of photoperiod
6. Reproduction: mode of reproduction- sexual and asexual; asexual reproduction- definition, characteristics, modes (binary fission, sporulation, budding, gemmule formation, fragmentation, regeneration, vegetative propagation, cutting, grafting, layering and gootee); sexual reproduction- flower structure; pollination (autogamy and geitonogamy); cross pollination (allogamy and xenogamy); agents of pollination- brief description with examples; significance; development of male gametophyte and female gametophyte; out breeding devices; pollen-pistil interaction, double fertilization; post-fertilization events- development of endosperm and embryo (in brief); formation of fruit and development of seed (elementary); special modes- apomixes, parthenogenesis, parthenocarp and polyembryony (brief account); significance of fruit and seed formation

Animals: Human

1. Digestion and absorption: Structure of human alimentary canal including dental arrangement and digestive glands (in brief); peristalsis; digestion, role of digestive enzymes and the Cr-I hormones in digestion; absorption, assimilation of carbohydrates, protein and fats; egestion; nutritional and digestive disorder- protein-energy malnutrition (PEM), indigestion, constipation, vomiting, jaundice, diarrhoea (brief idea)
2. Breathing and respiration: respiratory organs in animals (in brief); respiratory system in human (outline); mechanism of breathing and its regulation in human body; exchange of gases, transport of gases; regulation of respiration; respiratory volume; disorders related to respiration- asthma, emphysema, occupational respiratory disorders (e.g. Silicosis, asbestosis); definition of hypoxia, anoxia, apnoea, dyspnoea
3. Body fluids and circulation: composition of blood (in tabular form); blood grouping; coagulation of blood; lymph and its function; outline idea of human circulatory system; structure of human heart and blood vessels; cardiac cycle, cardiac output, stroke volume, minute volume, determination of cardiac output- Fick's principle; double circulation; regulation of cardiac activity (neural and hormonal) including factors regulating blood pressure; disorders of circulatory system- hypertension, coronary artery disease, angina pectoris, heart failure (brief idea only)
4. Excretory products and their elimination: modes of excretion- ammonotelism, ureotelism, uricotelism (definition and examples); human excretory system- structure and function (histology of nephron); urine formation and osmoregulation; regulation of kidney functions, rennin, angiotensin, antidiuretic factor (ADH) and diabetes insipidus; role of other organs in excretion- liver, skin, lung and salivary glands; disorders- uremia, renal failure, renal calculi, nephritis; dialysis and artificial kidney (brief idea only)
5. Locomotion and movement: types of movement-ciliary, flagellar and muscular; skeletal muscle contractile proteins and its function; joints; disorders of muscular and skeletal system- myasthenia gravis, tetany, muscular dystrophy, arthritis, osteoporosis, and gout (brief idea only)

6. Neural control and coordination: brief idea of neurons and nerves, neural control and coordination; nervous system of human- central, peripheral and visceral; brain and its major parts- cerebral cortex, thalamus, hypothalamus and limbic system; midbrain, pons, medulla, cerebellum and spinal cord (outline idea); distribution and function of peripheral nervous system and autonomic nervous system; generation and conduction of nerve impulse; reflex action and reflex arc; sense organs- sensory perception; outline structure and function of eye and ear

7. Chemical coordination and regulation: endocrine glands and hormones; human endocrine system hypothalamus, pituitary, pineal, thyroid, parathyroid, adrenal, pancreas, gonads- location and function only; elementary idea of hormone action, role of hormones as messengers and regulators; hypo- and hyperactivity of endocrine glands and related diseases- dwarfism, acromegaly, cretinism, goitre, exophthalmic goitre, diabetes, Addison's disease (brief idea of cause and symptoms only)

8. Reproduction: male and female reproductive system (outline idea with diagram); microscopic anatomy of testis and ovary; gametogenesis (brief account); menstrual cycle; fertilization and development of embryo up to blastocyst formation; implantation, pregnancy and placenta formation; elementary idea of parturition and lactation

Taxonomy, Systematics and Biodiversity

Definition; binomial nomenclature; Law of priority; need for classification; genetic diversity; species diversity, ecosystem diversity, biodiversity; five kingdom classification; salient features and classification of plants and animals

Ecology and Environment

Concept of ecology, ecosystem, environment, habitat and niche; biome concept and distribution; major abiotic factors; response to abiotic factors and adaptation; population interaction- mutualism, competition, predation, parasitism; population attributes- growth, birth rate and death rate; trophic relationship, pyramids of number, biomass and energy; ecological succession

Biodiversity and Conservation

Pattern of biodiversity; importance and loss of biodiversity; need of biodiversity conservation; hotspot; endangered species; extinction; Red Data Book and Green Data Book; biodiversity conservation biosphere reserve, national parks and sanctuaries (general idea)

Environmental issues

Sound, air, water pollution and their control; agrochemical and their effects; green house effect and global warming; ozone depletion; deforestation; idea of success stories addressing environmental issues- 1) Chipko Movement, 2) Dasholi Gram Swarajya Mandal Movement (DGSM), Silent Valley or Amrita Devi Bishnoi Movement (Jaipur); concept and biomagnifications and bioaccumulation; cause of dyslexia, Minamata and itai-itai diseases; idea of BOD, COD, acid rain, ozone hole

Microbes and human welfare

Morphological characteristics of bacteriophage (T2), plant virus (TMV), animal virus (influenza) and bacteria (E. coli), gram negative and gram positive bacteria (characteristics and examples)

Health and diseases

Concept of immune system, antibody, antigen and its reactions; types of immunity, vaccine and vaccination (brief idea); pathogens and parasites causing human diseases (only causative agents, symptoms of diseases, modes of transmission and preventive measures)- malaria, kala azar, amoebiasis, filariasis, ascariasis, typhoid, pneumonia, common cold, ring worm, HIV, AIDS, cancer

Biotechnology and its applications

Principle and process of genetic engineering (recombinant DNA technology); cloning of microbial genes (brief idea only); application of biotechnology in health and agriculture- in household food processing; industrial production, energy generation, sewage treatment; Rhizobium and other nitrogen fixing bacteria, biofertilizers and biopesticides, industrial production of curd; tanning and brewery, synthesis of antibiotics, vitamins, human insulin and vaccine production; gene therapy, transgenesis, transgenic animals and plants with examples (including BT cotton)

এ্যাপেভ্ডিক্স-২

পরীক্ষার নিয়মাবলী

১. পরীক্ষা শুরু হবার ১৫ মিনিট আগে পরীক্ষার হল খুলে দেওয়া হবে এবং পরীক্ষার্থীরা সঙ্গে সঙ্গেই নিজ নিজ নির্দিষ্ট আসনে বসে যাবে। তা না হলে পরীক্ষা সম্বন্ধে বিশেষ কিছু নির্দেশ ও ঘোষণার সুযোগ থেকে বঞ্চিত হবে।
২. পরীক্ষার্থী অবশ্যই সঙ্গে ক) এ্যডমিট কার্ডের ছাপানো কপি, খ) নিজের যে ফটো এ্যাপ্লিকেশনের সময় আপলোড করেছিলো তারই আর একটি কপি এবং গ) কালো বা নীল বল পয়েন্ট পেন আনবে।
৩. এই তিনটি জিনিস ছাড়া অন্য কোন কিছু সঙ্গে নিয়ে পরীক্ষার হলে ঢুকতে দেওয়া হবেনা।
৪. পরীক্ষার হলে ঢোকার জন্য এ্যডমিট কার্ডের ছাপানো কপি দেখাতে হবে। এ্যডমিট কার্ডের ছাপানো কপি এবং নিজের এক কপি ফটো সঙ্গে না থাকলে পরীক্ষার হলে ঢুকতে দেওয়া হবেনা।
৫. প্রত্যেক পরীক্ষার্থীর রোল নং অনুযায়ী আসন নির্দিষ্ট করা থাকবে এবং তাকে সেই আসনেই বসতে হবে।
৬. মোবাইল ফোন, ক্যালকুলেটর, লগ টেবিল, ইলেক্ট্রনিক ঘরি বা অন্য কোন রকম ইলেক্ট্রনিক সামগ্রী সঙ্গে নিয়ে হলে ঢোকা যাবেনা। পরীক্ষা চলা কালীন এ রকম কোন সামগ্রী সঙ্গে পাওয়া গেলে তৎক্ষণাৎ পরীক্ষার্থীর প্রার্থীপদ বাতিল করা হবে।
৭. কোন একটি বিষয়ের পরীক্ষ শেষ না হওয়া পর্যন্ত সেন্টার ইন চার্জ বা ইনভিজিলেটর-এর অনুমতি বিনা আসন ছেড়ে ওঠা যাবেনা। কোন পরীক্ষার্থী তার 'ও এম আর' উত্তর পত্র ইনভিজিলেটর-এর হাতে না দিয়ে হল ছেড়ে বাইরে যাবেনা, গেলে তার ঐ বিষয়ের পরীক্ষার্থী পদ বাতিল হবে।
৮. 'ও এম আর' উত্তর পত্রে এবং এ্যাপেভ্ডিক্স শীটে নির্দিষ্ট স্থানে নাম, রোল নং, 'কোয়েশ্চন বুকলেট নং' ইত্যাদি লিখতে হবে। কোন ভুল বা অসম্পূর্ণতা থাকলে ঐ বিষয়ের পরীক্ষার্থী পদ অবশ্য বাতিল হবে।
৯. পরীক্ষার হলে নীরবতা বজায় রাখতে হবে। কোন রকম কথাবার্তা বললে, অঙ্গভঙ্গী করলে, বিল্ল/ বাধা/ বিশৃঙ্খলা সৃষ্টি করলে বা কোন রকম অনৈতিক উপায় গ্রহণ করলে সরাসরি পরীক্ষার্থী পদ বাতিল হবে।
১০. কেউ যদি অন্য কার ও হয়ে পরীক্ষা দেবার চেষ্টা করে তাহলে তৎক্ষণাৎ তার সমস্ত পরীক্ষা বাতিল করে দেওয়া হবে এবং তাকে পুলিশের হাতে তুলে দেওয়া হবে।

এ্যাপেলিকেশন-৩
করণীয় এবং অকরণীয়

করণীয়:

১. অনলাইন এ্যাপ্লিকেশন শুরু করার আগে এই তথ্যপুস্তিকাটি অত্যন্ত ভালো করে পড়ে নাও।
২. সমস্ত নিজস্ব তথ্য যেমন, নাম, পিতার নাম, মাতার নাম, জন্ম তারিখ, ঠিকানা ইত্যাদি সঠিক ভাবে লেখ।
৩. নিজের এ্যাপ্লিকেশন নং, পাস ওয়ার্ড, সিকিউরিটি কোয়েশ্চন এবং তার উত্তর মনে রাখ।
৪. পরীক্ষা কেন্দ্রের জিলা এবং অঞ্চল সঠিক চিন্তা করেই পছন্দ কর। পরবর্তি কালে কোন পরিবর্তন সম্ভব নয়।
৫. তথ্যপুস্তিকায় দেওয়া বিবরণ অনুযায়ী সঠিক সাইজের ফটো, আঙ্গুলের ছাপ এবং সাক্ষর আপলোড কর।
৬. কনফার্মেশন পেজের একটি প্রিন্ট আউট অবশ্যই সংরক্ষণ করে রাখবে।
৭. শুধুমাত্র এ্যাডমিট কার্ডের ছাপানো কপি, নিজের ফটো এবং কালো বা নীল বল পয়েন্ট পেন সঙ্গে নিয়ে পরীক্ষার হলে ঢুকবে।
৮. প্রতি বিষয়ের পরীক্ষার পরে 'ও এম আর' উত্তর পত্র ইনভিজিলেটর-এর হাতে তুলে দেবে।
৯. 'ও এম আর' উত্তর পত্রে এবং এ্যাটেভেন্স শীটে নির্দিষ্ট স্থানে নাম, রোল নং, 'কোয়েশ্চন বুকলেট নং' ইত্যাদি লিখবে।

অকরণীয়:

১. নিজের এ্যাপ্লিকেশন নং, পাস ওয়ার্ড, সিকিউরিটি কোয়েশ্চন এবং তার উত্তর যেকোন কারনেই হোক অন্য কাউকে জানাবেনা। এতে বিশেষ ক্ষতি হবার সম্ভাবনা আছে।
২. এ্যাপ্লিকেশন করার সময় ভুল বা অকেজো মোবাইল নং দেবেনা।
৩. নিম্ন মানের স্ক্যান করা ফটো, আঙ্গুলের ছাপ বা কোন সার্টিফিকেট আপলোড করবেনা।
৪. পুরো নাম সই করবে এবং বড় হাতের অক্ষরে সই করবেনা।
৫. প্রয়োজনীয় সার্টিফিকেট না থাকলে কোন রকম সংরক্ষণ বা সুবিধার জন্য আবেদন করবেনা।
৬. ডব্লু-বি-জে-ই-ই-বি অফিসে কোন সার্টিফিকেট বা ডকুমেন্ট পাঠাবেনা।
৭. এ্যাডমিট কার্ডের ছাপানো কপি অতি সময়ে রাখবে।
৮. মোবাইল ফোন, ক্যালকুলেটর, ইলেক্ট্রনিক ঘরি বা অন্য কোন রকম ইলেক্ট্রনিক সামগ্রী সঙ্গে নিয়ে হলে ঢুকবেনা।

APPENDIX –IV
COURSES AND COURSE CODES

Sl.No	Course Name	Course Code
1	Agricultural Engineering	AGR
2	Apparel Production Management	APM
3	Applied Electronics & Instrumentation Engineering / Electronics & Instrumentation Engineering/Instrumentation & Electronics Engg.	EIE
4	Architecture	ARC
5	Automobile Engineering	ATE
6	Bio Medical Engineering	BMD
7	Bio Technology	BOT
8	Ceramic Engineering/Technology	CRM
9	Chemical Engineering	CHE
10	Chemical Technology	CHT
11	Civil Engineering	CIV
12	Civil and Environmental Engineering	CEE
13	Computer Science & Engineering Technology / Computer Science & Technology	CSE
14	Construction Engineering	COE
15	Dairy Technology	DAT
16	Electrical & Electronics Engineering	EEE
17	Electrical Engineering	ELE
18	Electronics & Comm. Engineering/Electronics & Telecomm. Engineering	ECE
19	Food Technology	FET
20	Information Technology	INT
21	Instrumentation Engineering	INE
22	Instrumentation and Control Engineering	ICE
23	Jute & Fibre Technology	JFT
24	Leather Technology	LET
25	Marine Engineering	MRE
26	Mechanical Engineering	MEC
27	Metallurgical Engineering	MET
28	Optics and Optoelectronics	OOE
29	Pharmaceutical Engineering / Pharmaceutical Technology	PHE
30	Power Engineering	PWE
31	Polymer Science & Technology	PST
32	Printing Engineering / Printing Technology	PRT
33	Production Engineering	PRO
34	Textile Engineering / Textile Technology	TEX

Updated (if any) list will be available before counseling.

APPENDIX – V

List of Universities & Colleges offering Engineering/Technology, Pharmacy & Architecture Courses.

Legend: **U – University/University Department,**
G – Govt. College,
PU - Private (Self Financing) University
P – Private (Self Financing) College,
M – Minority Institutes

Sl. No.	Institute Name	Available courses (Tentative)	Institute Type
1.	BIDHAN CHANDRA KRISHI VISWAVIDYALAYA, KALYANI	AGR	U
2.	JADAVPUR UNIVERSITY, KOLKATA	ARC, CHE, CIV, CSE, COE, ECE, ELE, FET, INT, EIE, MEC, MET, PWE, PRO, PRT	U
3.	MAULANA ABUL KALAM AZAD UNIVERSITY OF TECHNOLOGY, SALT LAKE	CSE, INT	U
4.	UNIVERSITY INSTITUTE OF TECHNOLOGY, BURDWAN UNIVERSITY, BURDWAN (Self Financing Courses)	EIE, CIV, CSE, ECE, ELE, INT	U
5.	UNIVERSITY OF CALCUTTA	JFT, CHE, CHT, CSE, ECE, ELE, INT, INE, OOE, PST	U
6.	UNIVERSITY OF KALYANI – SCIENCE INSTRUMENTATION CENTRE, KALYANI	EIE, INT	U
7.	UTTAR BANGA KRISHI VISWAVIDYALAYA, COOCHBEHAR	AGR	U
8.	WEST BENGAL UNIVERSITY OF ANIMAL AND FISHERY SCIENCES	DAT	U
9.	GOVERNMENT COLLEGE OF ENGINEERING AND LEATHER TECHNOLOGY, SALT LAKE	CSE, INT, LET	G
10.	GOVT. COLLEGE OF ENGG. & TEXTILE TECHNOLOGY-BERHAMPUR	CSE, ELE, MEC, TEX	G
11.	GOVT. COLLEGE OF ENGINEERING & CERAMIC TECHNOLOGY, KOLKATA	CRM, CSE, INT	G
12.	GOVT. COLLEGE OF ENGINEERING & TEXTILE TECHNOLOGY-SERAMPUR	APM, CSE, INT, TEX	G
13.	INSTITUTE OF PHARMACY, JALPAIGURI	PHE	G
14.	JALPAIGURI GOVERNMENT ENGINEERING COLLEGE	CIV, CSE, ECE, ELE, INT, MEC	G
15.	KALYANI GOVERNMENT ENGINEERING COLLEGE	CSE, ECE, ELE, INT, MEC	G
16.	COOCHBEHAR GOVERNMENT ENGINEERING COLLEGE	CIV, ECE, ELE, CSE, MEC	G

17.	PURULIA GOVERNMENT ENGINEERING COLLEGE	CIV, ECE, ELE, CSE, MEC	G
18.	SEACOM SKILLS UNIVERSITY, BOLPUR	CIV, CSE, ELE, MEC	PU
19.	TECHNO INDIA UNIVERSITY, SALLAKE	BOT, CIV, CSE, ECE, ELE	PU
20.	UNIVERSITY OF ENGINEERING AND MANAGEMENT, RAJARHAT	CSE, ECE, EEE, EIE, ELE	PU
21.	ABACUS INSTITUTE OF ENGINEERING & MANAGEMENT, MOGRA, HOOGHLY	EIE, CSE, ECE, ELE, INT	P
22.	ACADEMY OF TECHNOLOGY, BANDEL, HOOGHLY	EIE, CSE, ECE, ELE, INT, MEC	P
23.	ADMAS INSTITUTE OF TECHNOLOGY, BARASAT	CIV, CSE, ECE, ELE, INT, MEC	P
24.	ARYABHATTA INSTITUTE OF ENGINEERING & MANAGEMENT, PANAGARH, BURDWAN	CIV, CSE, ECE, ELE, EEE, INT, MEC	P
25.	ASANSOL ENGINEERING COLLEGE, ASANSOLE	EIE, CIV, CSE, ECE, ELE, INT, MEC	P
26.	B.P. PODDAR INSTITUTE OF MANAGEMENT & TECHNOLOGY, VIP ROAD, KOLKATA	CSE, ECE, ELE, INT	P
27.	BANKURA UNNAYANI INSTITUTE OF ENGINEERING	EIE, CIV, CSE, ECE, ELE, INT, MEC	P
28.	BATANAGAR INSTITUTE OF ENGINEERING, MANAGEMENT & SCIENCE, BATANAGAR	CIV, CSE, ECE, ELE, MEC	P
29.	BCDA COLLEGE OF PHARMACY & TECHNOLOGY, HRIDAYPUR, BARASAT	PHE	P
30.	BENGAL COLLEGE OF ENGINEERING & TECHNOLOGY FOR WOMEN, DURGAPUR	CSE, ECE, ELE, EEE, INT	P
31.	BENGAL COLLEGE OF ENGINEERING & TECHNOLOGY, DURGAPUR	EIE, BOT, CIV, CSE, ECE, ELE, EEE, INT, MEC	P
32.	BENGAL COLLEGE OF PHARMACEUTICAL SCIENCE & RESEARCH, DURGAPUR	PHE	P
33.	BENGAL INSTITUTE OF TECHNOLOGY & MANAGEMENT, SHANTINIKETAN, BIRBHUM	EIE, CIV, CSE, ECE, ELE, INT, MEC	P
34.	BENGAL INSTITUTE OF TECHNOLOGY, BANTALA, KOLKATA	BOT, CSE, ECE, INT	P
35.	BENGAL SCHOOL OF TECHNOLOGY, CHINSURA, HOOGHLY	PHE	P
36.	BHARAT TECHNOLOGY, ULUBERIA, HOWRAH	PHE	P
37.	BIRBHUM INSTITUTE OF ENGINEERING & TECHNOLOGY, SURI	CIV, CSE, ECE, ELE, INT, MEC	P
38.	BRAINWARE GROUP OF INSTITUTIONS, BARASAT	CIV, CSE, ECE, ELE, INT, MEC	P
39.	BUDGE BUDGE INSTITUTE OF TECHNOLOGY, BUDGE BUDGE	CIV, CSE, ECE, ELE, MEC	P
40.	CALCUTTA INSTITUTE OF ENGINEERING & MANAGEMENT, TALLYGUNJ, KOLKATA	CIV, CSE, ECE, ELE, ICE, INT	P

41.	CALCUTTA INSTITUTE OF PHARMACEUTICAL TECH. AND ALLIED HEALTH SCIENCES, ULUBERIA, HOWRAH	PHE	P
42.	CALCUTTA INSTITUTE OF TECHNOLOGY, ULUBERIA, HOWRAH	CHE, CIV, CSE, ECE, ELE, MEC	P
43.	CAMELIA INSTITUTE OF ENGINEERING & TECHNOLOGY, BUD BUD, BURDWAN	CIV, CSE, ECE, ELE, MEC	P
44.	CAMELIA INSTITUTE OF TECHNOLOGY & MANAGEMENT, BAINCHI, HOOGHLY	CIV, CSE, ECE, ELE, MEC	P
45.	CAMELIA INSTITUTE OF TECHNOLOGY, BADU ROAD, MADHYAMGRAM, 24-PGS-NORTH	EIE, CIV, CSE, ECE, ELE, EEE, INT, MEC	P
46.	CAMELIA SCHOOL OF ENGINEERING & TECHNOLOGY, BARASAT, 24-PGS-NORTH	CIV, CSE, ECE, ELE, EEE, INT, MEC	P
47.	COLLEGE OF ENGINEERING AND MANAGEMENT, KOLAGHAT, EAST MIDNAPUR	EIE, CSE, ECE, ELE, INT, MEC	P
48.	DR. B. C. ROY COLLEGE OF PHARMACY AND ALLIED HEALTH SCIENCES, DURGAPUR	PHE	P
49.	DR. B. C. ROY ENGINEERING COLLEGE, DURGAPUR	EIE, CIV, CSE, ECE, ELE, INT, MEC	P
50.	DR. SUDHIR CHANDRA SUR DEGREE ENGINEERING COLLEGE, DUM DUM, KOLKATA	ATE, CIV, CSE, ECE, ELE, MEC	P
51.	DREAM INSTITUTE OF TECHNOLOGY, NAHAZARI, 24-PGS-SOUTH	EIE, CSE, ECE, ELE, MEC	P
52.	DUMKAL INSTITUTE OF ENGINEERING & TECHNOLOGY, DUMKAL, MURSHIDABAD	EIE, CIV, CSE, ECE, ELE, INT, MEC	P
53.	DURGAPUR INSTITUTE OF ADVANCED TECHNOLOGY & MANAGEMENT, PANAGARH	CHE, CSE, ECE, ELE, INT, MEC	P
54.	ELITTE COLLEGE OF ENGINEERING, MOHISPOTA, SODEPUR	CIV, CSE, ELE, MEC	P
55.	FUTURE INSTITUTE OF ENGINEERING & MANAGEMENT, SONARPUR, KOLKATA	EIE, CSE, ECE, ELE, INT, MEC	P
56.	FUTURE INSTITUTE OF TECHNOLOGY, BORAL, GARIA	CIV, CSE, ECE, ELE, MEC	P
57.	GARGI MEMORIAL INSTITUTE OF TECHNOLOGY, BARUIPUR, 24-PGS-SOUTH	CIV, CSE, ECE, ELE, MEC	P
58.	GLOBAL INSTITUTE OF MANAGEMENT AND TECHNOLOGY, KRISHNANAGAR, NADIA	CIV, CSE, ECE, ELE, MEC	P
59.	GREATER KOLKATA COLLEGE OF ENGINEERING & MANAGEMENT, BARUIPUR, 24-PGS-SOUTH	EIE, CSE, ECE, ELE, INT	P
60.	GUPTA COLLEGE OF TECHNOLOGICAL SCIENCE	PHE	P
61.	HALDIA INSTITUTE OF TECHNOLOGY, EAST MIDNAPUR	EIE, BOT, CHE, CIV, CSE, ECE, ELE, FET, INT, ICE, MEC, PRO	P

62.	HEMNALINI MEMORIAL COLLEGE OF ENGINEERING, HARINGHATA, NADIA	CEE, CIV, MEC, FET, CSE	P
63.	HERITAGE INSTITUTE OF TECHNOLOGY, KOLKATA	EIE, BOT, CHE, CIV, CSE, ECE, ELE, INT, MEC	P
64.	HOOGHLY ENGINEERING & TECHNOLOGY COLLEGE, HOOGHLY	CIV, CSE, ECE, ELE, MEC	P
65.	IDEAL INSTITUTE OF ENGINEERING, KALYANI, NADIA	CIV, CSE, ECE, ELE, MEC	P
66.	IMPS COLLEGE OF ENGINEERING & TECHNOLOGY, MALDA	CIV, CSE, ECE, ELE, INT	P
67.	INSTITUTE OF ENGINEERING & MANAGEMENT, SALT LAKE	CSE, ECE, ELE, INT, MEC	P
68.	INSTITUTE OF SCIENCE AND TECHNOLOGY, CHANDRAKONA, WEST MIDNAPUR	CIV, CSE, ECE, ELE, EEE, MEC	P
69.	JLD ENGINEERING AND MANAGEMENT COLLEGE, BARUIPUR	CSE, ECE	P
70.	KANAD INSTITUTE OF ENGINEERING & MANAGEMENT, MANKAR, BURDWAN	CIV, CSE, ECE, ELE, EEE, INT, MEC	P
71.	MALLABHUM INSTITUTE OF TECHNOLOGY, BISHNUPUR, BANKURA	CIV, CSE, ECE, ELE, MEC	P
72.	MCKV INSTITUTE OF ENGINEERING, LILUAH, HOWRAH	ATE, CSE, ECE, ELE, INT, MEC	P
73.	MEGHNAD SAHA INSTITUTE OF TECHNOLOGY, KOLKATA	CIV, CSE, ECE, ELE, INT, MEC	P
74.	MODERN INSTITUTE OF ENGINEERING & TECHNOLOGY, BANDEL, HOOGHLY	EIE, CIV, CSE, ECE, ELE, MEC	P
75.	MURSHIDABAD COLLEGE OF ENGINEERING & TECHNOLOGY, MURSHIDABAD	CIV, CSE, ECE, ELE, INT	P
76.	N.S.H.M. COLLEGE OF PHARMACEUTICAL TECHNOLOGY, TOLLYGUNJ, KOLKATA	PHE	P
77.	NATIONAL POWER TRAINING INSTITUTE- DURGAPUR UNDER MINISTRY OF POWER, GOVT. OF INDIA – SELF FINANCING	PWE	P
78.	NEOTIA INSTITUTE OF TECHNOLOGY MANAGEMENT & SCIENCES, D.H. ROAD, 24-PGS(S)	BOT, CSE, ECE, EEE, INT, MEC, MRE	P
79.	NETAJI SUBHAS ENGINEERING COLLEGE, GARIA, KOLKATA	EIE, BME, CIV, CSE, ECE, ELE, INT, MEC	P
80.	NETAJI SUBHASH CHANDRA BOSE INSTITUTE OF PHARMACY, CHAKDAH, NADIA	PHE	P
81.	NSHM KNOWLEDGE CAMPUS, DURGAPUR	CIV, CSE, ECE, EEE, MEC	P
82.	OM DAYAL GROUP OF INSTITUTIONS, ULUBERIA, HOWRAH	ARC, CIV, CSE, ECE, MEC	P

83.	PAILAN COLLEGE OF MANAGEMENT & TECHNOLOGY, JOKA, 24-PGS-SOUTH	CSE, ECE, EEE, INT	P
84.	RCC INSTITUTE OF INFORMATION TECHNOLOGY, BELEGHATA, KOLKATA	EIE, CSE, ECE, ELE, INT	P
85.	REGENT EDUCATION AND RESEARCH FOUNDATION, TITAGARH, 24-PGS-NORTH	CIV, CSE, ECE, ELE, EEE	P
86.	SANAKA EDUCATION TRUSTS GROUP OF INSTITUTIONS, KANKSHA, BURDWAN	ARC, CIV, CSE, ECE, ELE, EEE, MEC	P
87.	SAROJ MOHAN INSTITUTE OF TECHNOLOGY, GUPTIPARA, HOOGHLY	EIE, CSE, ECE, ELE, INT, MEC	P
88.	SEACOM ENGINEERING COLLEGE, SANKRAIL, HOWRAH	CIV, CSE, ECE, ELE, INT, MEC, MRE	P
89.	SILIGURI INSTITUTE OF TECHNOLOGY, SILIGURI	EIE, CIV, CSE, ECE, ELE, INT	P
90.	ST. THOMAS COLLEGE OF ENGINEERING & TECHNOLOGY, KHIDIRPUR, KOLKATA	CSE, ECE, ELE, INT	P
91.	SUPREME KNOWLEDGE FOUNDATION GROUP OF INSTITUTIONS, MANKUNDU, HOOGHLY	EIE, CIV, CSE, ECE, ELE, MEC	P
92.	SURENDRA INSTITUTE OF ENGINEERING & MANAGEMENT, SILIGURI	CIV, CSE, ECE, ELE, MEC	P
93.	SWAMI VIVEKANANDA INSTITUTE OF SCIENCE & TECHNOLOGY, SONARPUR, 24-PGS-SOUTH	CSE, ECE, ELE, MEC	P
94.	TECHNI INDIA, DURGAPUR, KANKSA, PANAGAR	CIV, CSE, ECE, ELE, INT, MEC	P
95.	TECHNO GLOBAL-BALURGHAT, SOUTH DINAJPUR	CIV, CSE, ECE, ELE, INT	P
96.	TECHNO INDIA COLLEGE OF TECHNOLOGY, RAJARHAT, SALT LAKE	EIE, CIV, CSE, ECE, ELE, INT, MEC	P
97.	TECHNO INDIA, SALT LAKE	EIE, CIV, CSE, ECE, ELE, FET, INT, MEC	P
98.	TECHNO INDIA-BANIPUR, 24-PGS-NORTH	EIE, CSE, ECE, EEE, INT	P
99.	GURU NANAK INSTITUTE OF TECHNOLOGY, PANIHATI, 24-PGS-NORTH	EIE, CSE, ECE, ELE, FET, INT	P, M
100.	JIS COLLEGE OF ENGINEERING, KALYANI	EIE, BME, CIV, CSE, ECE, ELE, INT, MEC	P, M
101.	NARULA INSTITUTE OF TECHNOLOGY, AGARPARA, 24-PGS-NORTH	EIE, CIV, CSE, ECE, ELE, INT	P, M
102.	ST. MARYS TECHNICAL CAMPUS, BARASAT, 24-PGS-NORTH	CIV, CSE, ECE, EEE, MEC	P, M
103.	GURU NANAK INSTITUTE OF PHARMACEUTICAL SCIENCE AND TECHNOLOGY, PANIHATI, 24-PGS-NORTH	PHE	P, M

Updated (if any) list will be available before counseling

APPENDIX – VI

List of Colleges offering M.B.B.S / B.D.S Courses

Sl. No.	Institute Name	Institute Type
1	MEDICAL COLLEGE & HOSPITAL, KOLKATA	G
2	N.R.S. MEDICAL COLLEGE, KOLKATA	G
3	R.G. KAR MEDICAL COLLEGE, KOLKATA	G
4	CALCUTTA NATIONAL MEDICAL COLLEGE, KOLKATA	G
5	BANKURA SAMMILANI MEDICAL COLLEGE, BANKURA	G
6	BURDWAN MEDICAL COLLEGE, BURDWAN	G
7	NORTH BENGAL MEDICAL COLLEGE, DARJEELING	G
8	I.P.G.M.E.R., KOLKATA	G
9	MIDNAPUR MEDICAL COLLEGE, PASCHIM MEDINIPUR	G
10	MALDAH MEDICAL COLLEGE, MALDAH	G
11	MURSHIDABAD MEDICAL COLLEGE & HOSPITAL	G
12	COLLEGE OF MEDICINE & SAGAR DUTTA HOSPITAL, KOLKATA	G
13	ESI PGIMSR, JOKA, KOLKATA	G [#]
14	COLLEGE OF MEDICINE AND J.N. MEMORIAL HOSPITAL, KALYANI, NADIA	G
15	K.P.C. MEDICAL COLLEGE & HOSPITAL, KOLKATA	P
16	IQ CITY MEDICAL COLLEGE & NH HOSPITAL, DURGAPUR	P
17	I CARE MEDICAL COLLEGE & HOSPITAL, HALDIA	P
18	DR. R. AHMAD DENTAL COLLEGE, KOLKATA	G
19	NORTH BENGAL DENTAL COLLEGE, DARJEELING	G
20	GURUNANAK INSTITUTE OF DENTAL SCIENCE & RESEARCH, PANIHATI, KOLKATA	P
21	HALDIA INSTITUTE OF DENTAL SCIENCES AND RESEARCH, HALDIA, PURBA MEDINIPUR	P
22	BURDWAN DENTAL COLLEGE, BURDWAN	G

[#]Central Government Institute

Fee structure of Private Institutes and Central Government Institutes are not at par with the same of the State Government Institutes.

Updated (if any) list will be available before counseling

APPENDIX – VII

PRO FORMA A-I**Residential/Domicile Certificate for candidates residing in the State of West Bengal
continuously for at least last ten (10) years as on 31.12.2015**

Certified that _____

Son / daughter of _____ is a resident/permanent

Resident of West Bengal at Village/House No. _____

Street _____

Post Office _____ Police Station _____

In the District of _____ under Assembly Constituency

_____ and has been living in the State of West Bengal

continuously / uninterruptedly at least for the last ten (10) years as on 31-12-2015.

Paste 2" x 1½" size
recent colour
photograph in this
box

Candidate's signature

**Candidate must sign here in front of the certifying
authority**

(Candidate's photograph)

Signature of Certifying Authority _____

Designation with Official Seal _____

Full Name of Certifying Authority _____

Office Address _____

Office Phone No. _____ Mobile No: _____ (optional)

ID No: _____ (optional)

*Note: Photograph is to be attested by the certifying authority.
The Certifying Authority should preserve a duplicate copy of this Certificate.*

APPENDIX – VIII

PRO FORMA A-II

Residential/Domicile Certificate for candidates residing in the State of West Bengal continuously for at least last ten (10) years as on 31.12.2015

Certified that _____ son / daughter of _____ has passed the '10+2' Examination in the year _____ / will appear in the Final '10+2' Examination in 2016 from this Institution. It is also certified that the student is a resident/permanent resident of West Bengal at

Village/House No. _____

Street _____ Post Office _____

Police Station _____ in the District of _____

under Assembly Constituency _____ and has been living and studying in the State of West Bengal continuously / uninterruptedly at least for the last ten (10) years as on 30-12-2015.

Paste 2" x 1½" size
recent colour
photograph in this
box

Candidate's signature

Candidate must sign here in front of the certifying authority

(Candidate's photograph)

Signature of Certifying Authority _____

Designation with Official Seal _____

Full Name of Certifying Authority _____

Office Address _____

Office Phone No. _____ Mobile No: _____ (optional)

ID No: _____ (optional)

*Note: Photograph is to be attested by the certifying authority.
The Certifying Authority should preserve a duplicate copy of this Certificate.*

APPENDIX – IX

PRO FORMA B

Residential/Domicile Certificate for candidates not residing in the State of West Bengal but whose parent(s) is (are) permanent resident(s) of West Bengal having their permanent home address within West Bengal.

Certified that _____

Father/ mother of _____ (the applicant) is/ are permanent Resident of West Bengal at Village/House No. _____

Street _____

Post Office _____ Police Station _____

In the District of _____

Under Assembly Constituency _____

Paste 2" x 1½" size
recent colour
photograph of the
candidate in this box

Paste 2" x 1½" size
recent colour
photograph of
father/ mother of
the candidate in this
box

Candidate's Signature

**Candidate must sign here in front of
the certifying authority**

Father's/ Mother's Signature

(Candidate's Photograph) (Father's/ Mother's Photograph)

Signature of Certifying Authority _____

Designation with Official Seal _____

Full Name of Certifying Authority _____

Office Address _____

Office Phone No. _____ Mobile No: _____ (optional)

ID No: _____ (optional)

*Note: Photographs are to be attested by the certifying authority.
The Certifying Authority should preserve a duplicate copy of this Certificate.*

APPENDIX – X
Pro forma for Income Certificate

Certified that the TOTAL ANNUAL FAMILY INCOME FROM ALL SOURCES of
 _____ son/daughter of _____
 residing at _____ Post Office _____
 Police Station _____ in the district of _____
 in the state of West Bengal for the year 2015-2016 is less than Rs. 2.50 lakhs (Rupees two
 lakhs and fifty thousand only) and stands at Rs. _____ (Rupees
 _____)

Paste 2" x 1½" size
 recent colour
 photograph of the
 candidate in this box

Candidate's signature

**Candidate must sign here in front of the certifying
 authority**

(Candidate's Photograph)

Signature of Certifying Authority _____

Designation with Official Seal _____

Full Name of Certifying Authority _____

Office Address _____

Office Phone No. _____ Mobile No: _____ (optional)

ID No: _____ (optional)

*Note: Photographs are to be attested by the certifying authority.
 The Certifying Authority should preserve a duplicate copy of this Certificate.*

APPENDIX – XI

District-wise list of zones for choosing examination centre

District	Zone				
Alipurduar	Alipurduar				
Bankura	Bishnupur	Bankura			
Birbhum	Suri	Bolpur			
Burdwan	Bardhaman	Durgapur	Asansol		
Coochbehar	Coochbehar				
Darjeeling	Siliguri	Kurseong			
Dinajpur Dakshin	Balurghat				
Dinajpur Uttar	Raiganj				
Hooghly	Chinsurah	Bandel	Srirampur	Arambagh	
Howrah	Uluberia	Bally	Shibpur	Central	Domjur
Jalpaiguri	Jalpaiguri				
Kolkata	College Street	Sealdah	Taratala	Ballygunje	Khidirpur
	Shyambazar	Park Circus	Esplanade	Tollygunje	Behala
Malda	Malda				
Medinipur Paschim	Kharagpur	Medinipur	Jhargram	Garbeta	
Medinipur Purbo	Tamluk	Haldia	Contai		
Murshidabad	Berhampur	Jiaganj	Raghunathganj		
Nadia	Krishnanagar	Kalyani			
Purulia	Purulia				
24 Pgs North	Barrackpur	Dum Dum	Barasat	Habra	Basirhat
	Salt Lake				
24 Pgs South	Budge Budge	Diamond Harbour	Jainagar	Sonarpur	Garia
Other States					
Tripura	Agartala				
Assam	Silchar				

The candidates may not be allocated in his/her 1st Choice Zone, if sufficient candidates are not available. In such case, the 2nd Choice/ 3rd choice of Zone would be allocated.

APPENDIX – XII

Important dates

	Activity	Date (with time)
1.	Publication of Information Brochure along with pro forma for domicile and income certificates in the public domain www.wbjeeb.nic.in	24/12/2015
2.	Start of Online form fill-up	05/01/2016
3.	Last date of online form fill-up and registration	29/02/2016 (11:59 PM)
4.	Last date of document uploading	02/03/2016 (11:59 PM)
5.	Last date of fee payment	05/03/2016 (11:59 PM)
6.	Last date of printing confirmation page	31/03/2016 (11:59 PM)
7.	Window for correction (based on Board’s feedback and self-induced errors) along with uploading of correct certificates etc by candidates.	07/03/2016 (10:30 AM) to 12/03/2016 (11:59 PM)
8.	Publication of Downloadable Admit Card in www.wbjeeb.nic.in	04/04/2016 (10:30 AM)
9.	Examinations: Biological Sciences Physics & Chemistry Mathematics	17.05.2016. (9 AM to 11.30 AM) 17.05.2016. (12.45 PM to 2.45 PM) 17.05.2016. (3.30 PM to 5.30 PM)
10.	Publication of Results	05/06/2016

Note: All schedules are subject to change under unavoidable circumstances.