



⚡ উচ্চমাধ্যমিক সাজেশন 2025

HS Chemistry Suggestion 2025 (WBCHSE) উচ্চ মাধ্যমিক রসায়ন সাজেশন (Physical, Organic, Inorganic) দেখে নাও!

উচ্চমাধ্যমিক সাজেশন

কেমিস্ট্রি

জৈব রসায়ন সহ

PDF সংগ্রহ করে নাও

Edutips

Hs Chemistry Suggestion 2025

বিষয়	রসায়ন
পরীক্ষার তারিখ	11 March 2025 (মঙ্গলবার)

একনজরে »

- 1 উচ্চমাধ্যমিক রসায়ন প্রশ্ন কাঠামো (Hs Chemistry Question Pattern 2025)
- 2 WBCHSE Chemistry Suggestion 2025: উচ্চমাধ্যমিক কেমিস্ট্রি সাজেশন
 - 2.1 Physical Chemistry (ভৌত রসায়ন)
 - 2.2 Inorganic chemistry (অজৈব রসায়ন)
 - 2.3 Organic Chemistry (জৈব রসায়ন)
- 3 উচ্চ মাধ্যমিক কেমিস্ট্রি সাজেশন pdf ডাউনলোড (HS Chemistry Suggestion PDF)



উচ্চমাধ্যমিক রসায়ন প্রশ্ন কাঠামো (Hs Chemistry Question Pattern 2025)

অধ্যায়	বহু বিকল্প ভিত্তিক প্রশ্ন	অতি সংক্ষিপ্ত প্রশ্ন উত্তর	সংক্ষিপ্ত প্রশ্নউত্তর (মান:-২)	সংক্ষিপ্ত প্রশ্ন উত্তর(মান:-৩)	ব্যখামূলক প্রশ্ন উত্তর	মোট
পদার্থের কঠিন অবস্থা	১×১=১	—	—	৩×১=১	—	৪
দ্রবণ	—	—	২×১=১	৩×১=১	—	৫
তরিৎ রসায়ন	১×১=১	১×১=১	—	৩×১=১	—	৫
রাসায়নিক গতিবিদ্যা	—	—	—	—	৫×১=৫	৫
পৃষ্ঠতলীয় রসায়ন	১×১=১	১×১=১	২×১=১	—	—	৪
মৌলের পৃথকীকরণের সাধারণ নীতিসমূহ	—	—	—	৩×১=১	—	৩
p-ব্লক মৌল সমূহ	১×১=১	—	২×১=১	—	৫×১=৫	৮
d ও f ব্লক মৌল সমূহ	১×১=১	১×১=১	—	৩×১=১	—	৫
জটিল যৌগ	১×১=১	—	২×১=১	—	—	৩
হ্যালোঅ্যালকেন ও হ্যালোঅ্যারিন সমূহ	১×১=১	—	—	৩×১=১	—	৪
অ্যালকোল ফেনল ও ইথার সমূহ	১×১=১	—	—	৩×১=১	—	৪
অ্যালডিহাইড কিটোন ও	১×১=১	—	—	—	৫×১=৫	৬



কাবন্ধিলিক অ্যাসিড						
নাইট্রোজেন ঘটিত জৈব যৌগ সমূহ	১×১=১	—	—	৩×১=১	—	৪
জীব অনুসমূহ	১×১=১	—	—	৩×১=১	—	৪
পলিমার	১×১=১	—	২×১=১	—	—	৩
প্রাত্যহিক জীবনে রসায়ন	১×২=২	১×১=১	—	—	—	৩
মোট	১৪	৪	১০	২৭	১৫	৭০

WBCHSE Chemistry Suggestion 2025: উচ্চমাধ্যমিক কেমিস্ট্রি সাজেশন

Physical Chemistry (ভৌত রসায়ন)

পদার্থের কঠিন অবস্থা

- (১) কেলাসাকার কঠিন কি ও এর বৈশিষ্ট্য লেখো। কেলাসাকার কঠিনের শ্রেণিবিন্যাস করো।
- (২) কেলাস, কেলাস জালক ও একক কোশ কি? একক কোশের প্রকারভেদ।
- (৩) সরল ঘনকাকার একক কোশের প্যাকিং দক্ষতা নির্ণয় করো।
- (৪) পৃষ্ঠ কেন্দ্রিক একক কোশের প্যাকিং দক্ষতা নির্ণয় করো।
- (৫) দেহকেন্দ্রিক ঘনকাকার একক কোশের প্যাকিং দক্ষতা নির্ণয় করো।
- (৬) কেলাসের ঘনত্ব নির্ণয়ের সূত্রটি লেখো।
- (৭) সটকি ত্রুটি ও ফ্রিংকেল ত্রুটি কি? উদাহরণ দাও এবং সটকি ত্রুটি ও ফ্রিংকেল ত্রুটির মধ্যে পার্থক্য লেখো।



(৮) F-সেন্টার কি? একে বর্ন বিন্দু বলা হয় কেন?

(৯) p-type ও n-type অর্ধপরিবাহী কি? উদাহরণ দাও।

দ্রবন (Solution)

(১) সংজ্ঞা এবং গাণিতিক রূপ:- (i) নরম্যালিটি, (ii) মোলারিটি (iii) মোলালিটি (iv) মোল-ভগ্নাংশ।

(২) মোলার দ্রবন এবং মোলাল দ্রবনের মধ্যে পার্থক্য।

(৩) তরলে গ্যাসের দ্রাব্যতা সমূহের উপর প্রভাবকারী বিষয় সমূহ। হেনরির সূত্রটি ব্যাখ্যা করো।

(৪) তরলের বাষ্পচাপ সংক্রান্ত রাউল্টের সূত্র।

(৫) আদর্শ দ্রবন কি? বৈশিষ্ট্য লেখো। আদর্শ এবং অনাদর্শ দ্রবনের মধ্যে পার্থক্য লেখো।

(৬) অনাদর্শ দ্রবনের ধনাত্মক ও ঋণাত্মক বিচ্যুতির উদাহরণ দাও।

(৭) অ্যাজিওট্রপিক মিশ্রন কি? উদাহরণ দাও।

(৮) সংখ্যাগত ধর্ম কি? সংখ্যাগত ধর্মের বৈশিষ্ট্য।

(৯) দেখাও যে, বাষ্পচাপের আপেক্ষিক অবনমন একটি সংখ্যাগত ধর্ম। বাষ্পচাপের আপেক্ষিক অবনমন সংক্রান্ত রাউল্টের সূত্রটি প্রতিষ্ঠা করো।

(১০) দ্রবনের স্ফুটনাঙ্ক সংক্রান্ত রাউল্টের সূত্র গুলো লেখো।

(১১) দ্রবনের হিমাঙ্ক অবনমন সংক্রান্ত রাউল্টের সূত্রটি লেখো।

(১২) অভিশ্রবন চাপ কি? অভিশ্রবন চাপ সংক্রান্ত ভ্যান্টহপের সূত্রগুলো লেখো। অভিশ্রবন চাপ সংক্রান্ত ভ্যান্টহপের সমীকরণটি প্রতিষ্ঠা করো। বিপরীত অভিশ্রবন কি?

(১৩) আইসোটনিক, হাইপারটনিক ও হাইফোটনিক দ্রবন কি উদাহরণ সহ ব্যাখ্যা দাও।

(১৪) ভ্যান্ট হফ গুনক কি? ভ্যান্ট হফ গুনক ও দ্রাবের বিয়োজন এবং সংযোজন মাত্রার মধ্যে সম্পর্ক লেখো।



তড়িৎ রসায়ন (Electro-Chemistry)

- (১) গ্যালভানীয় কোশ এবং তড়িদবিশ্লেষ্য কোশের মধ্যে পার্থক্য লেখো।
- (২) লবন সেতু কি? লবন সেতুর বৈশিষ্ট্য লেখো।
- (৩) তড়িদ্বারবিভব কি? তড়িদ্বারবিভব সংক্রান্ত নার্নস্টের সমীকরণটি লেখো। তড়িদ্বারবিভবের মান কি কি বিষয়ের উপর নির্ভর করে।
- (৪) প্রমাণ তড়িদ্বারবিভব কি? প্রমাণ হাইড্রোজেন তড়িদ্বার বিভব কি।
- (৫) গ্যালভানীয় তড়িৎচালক বল ও গিবস মুক্ত শক্তির মধ্যে সম্পর্ক লেখো।
- (৬) ফ্যারাডের তড়িদবিশ্লেষ্য সূত্রটি লিখ। তড়িৎ রাসায়নিক তুল্যঙ্ক কি?
- (৭) আপেক্ষিক পরিবাহিতা কি? মোলার পরিবাহিতা কি? আপেক্ষিক পরিবাহিতা ও মোলার পরিবাহিতার পার্থক্য লেখো।
- (৮) মৃদু তড়িদবিশ্লেষ্যের বিয়োজন মাত্রা ও বিয়োজন ধ্রুবক নির্ণয় করো।

রাসায়নিক গতিবিদ্যা

- (১) রাসায়নিক বিক্রিয়ার বিক্রিয়া হার বা গতিবেগ কি? বিক্রিয়া হারের প্রকারভেদ ও একক লেখো।
- (২) প্রারম্ভিক বিক্রিয়া হার কি?
- (৩) বিক্রিয়া হার সমীকরণ ও বিক্রিয়ার হার ধ্রুবক কি?
- (৪) হার ধ্রুবকের বৈশিষ্ট্য লেখো। বিক্রিয়া-হার ও হার-ধ্রুবকের মধ্যে পার্থক্য লেখো।
- (৫) মৌলিক ও জটিল বিক্রিয়া কি? উদাহরণ দাও।
- (৬) আনবিকতা কি? আনবিকতার বৈশিষ্ট্য লেখো।
- (৭) শূন্য ক্রম বিক্রিয়ার সমাকলিত রূপটি লেখো। শূন্য ক্রম বিক্রিয়া সম্পন্ন হতে প্রয়োজনীয় সময় ও শূন্য ক্রম বিক্রিয়ার অর্ধায়ু।



(৮) প্রথম ক্রম বিক্রিয়ার সময়ের সঙ্গে বিক্রিয়াজাত পদার্থের গাঢ়ত্বের সম্পর্ক লেখো। প্রথম ক্রম বিক্রিয়ার হার ধ্রুবকের একক কি?

(৯) প্রমাণ করো প্রথম ক্রম বিক্রিয়া কখনো সম্পন্ন হয় না।

(১০) ছদ্ম প্রথম ক্রম বিক্রিয়া কি? উদাহরণ দাও।

(১১) আরহেনিয়াসের সমীকরণটি লেখো।

(১২) সক্রিয়করণ শক্তি কি?

পৃষ্ঠতলীয় রসায়ন (Surface Chemistry)

(১) অধিশোষণ প্রক্রিয়ায় সিস্টেমের মুক্ত শক্তির পরিবর্তন, এনট্রপির পরিবর্তন ও এনথ্যালপির পরিবর্তন লেখো।

(২) ভৌত অধিশোষণ কি?

(৩) প্রকৃত দ্রবন, কোলয়ডীয় দ্রবন ও প্রলম্বনের মধ্যে পার্থক্য লেখো।

(৪) দ্রাবক আকর্ষণী ও দ্রাবক বিকর্ষণী কোলয়ড কি? উদাহরণ দাও।

(৫) মিসেল কি?

(৬) পেপটাইজেশন বা অপলয়ন কি?

(৮) টিভাল প্রভাব কি? টিভাল প্রভাব দ্বারা প্রকৃত দ্রবন ও কোলয়ডীয় দ্রবন শনাক্তকরণ।

(৯) স্বর্ণ সংখ্যা কি? উদাহরণ দাও।

(১০) শুলজে হার্ডি নিয়মটি ব্যাখ্যা করো।

Inorganic chemistry (অজৈব রসায়ন)

মৌলের পৃথকীকরণ সাধারণ নীতি এবং পদ্ধতিসমূহ



(১) অ্যাসিড বেসিয়ার পদ্ধতিতে লোহা বিশুদ্ধিকরণের সংশ্লিষ্ট রাসায়নিক বিক্রিয়াগুলি লেখো।

(২) সারপেক পদ্ধতিতে বক্সাইট থেকে বিশুদ্ধ অ্যালুমিনা প্রস্তুতির পদ্ধতি সংশ্লিষ্ট সমিত রাসায়নিক সমীকরণসহ লেখো।

(৩) হল-হেরৌ' পদ্ধতিতে বিশুদ্ধ অ্যালুমিনা থেকে অ্যালুমিনিয়াম নিষ্কাশন কীভাবে করা হয়?

(৪) স্পাইজেল কি? এর কাজ লেখো।

(৫) হাইড্রোমেটালার্জি ও পাইরোমেটালার্জি কাকে বলে?

(৬) বায়ার পদ্ধতিতে বক্সাইট থেকে বিশুদ্ধ অ্যালুমিনা প্রস্তুতিকরণের বিক্রিয়াগুলি লেখো।

(৭) বিগালক কি? একটি আমলিক ও একটি ক্ষারীয় বিগালকের উদাহরণ দাও। (ii) লোহা নিষ্কাশনে ক্ষারকীয় বিগালক ব্যবহৃত হয়, কিন্তু তামা নিষ্কাশনের ক্ষেত্রে আম্লিক বিগালক ব্যবহৃত হয় কেন?

(৮) কপার পাইরাইটস থেকে কপার নিষ্কাশন—(i) বিভিন্ন ধাপের বিক্রিয়া (তাপজারণ প্রক্রিয়া, বিগলন প্রক্রিয়া, স্বত:বিজারণ প্রক্রিয়া), (ii) ম্যাট কি?, (iii) ব্লিস্টার কপার কি?, (iv) পোলিং কি? (v) কোক চূর্ণ ও সিলিকার ভূমিকা?, (vi) অ্যানোড মাড কি?

(৯) পার্থক্য লেখো— (i) ভস্মীকরণ ও তাপজারণ, (ii) খনিজ ও আকরিক, (iii) ধাতুমল ও খনিজমল।

p-Block মৌল সমূহ

(১) সালফার ডাইঅক্সাইডের জলীয় দ্রবণে ক্লোরিন গ্যাস চালনা করলে কী ঘটে সমিত রাসায়নিক সমীকরণসহ লেখো।

(২) সাদা ফসফরাসকে কষ্টিক সোডার দ্রবণ সহযোগে ফোটাতে কী ঘটে সমিত রাসায়নিক সমীকরণসহ লেখো।

(৩) হিলিয়াম কোনও যৌগ তৈরি করে না কেন?

(৪) মিশ্র অক্সাইডের একটি উদাহরণ দাও। এটিকে মিশ্র অক্সাইড বলা হয় কেন?

(৫) H_2SO_3 এর গঠন আঁকো।



(৬) রাসায়নিকভাবে HN_3 এবং NH_3 এর মধ্যে পার্থক্য কীভাবে নিরূপণ করবে।

(৭) কীভাবে PCl_3 এর আর্দ্রবিশ্লেষণ ঘটে?

(৮) SO_2 এর জলীয় দ্রবণের সঙ্গে H_2S -এর বিক্রিয়ার সমিত রাসায়নিক সমীকরণটি লেখো এবং এই বিক্রিয়ায় বিক্রিয়ক দুটির ভূমিকা (জারক/ বিজারক) কী লেখো।

(৯) ক্লোরিন গ্যাসকে উত্তপ্ত ঘন KOH দ্রবণে চালনা করলে কী ঘটে শমিত রাসায়নিক সমীকরণসহ লেখো।

(১০) অক্সিজেনে পটাশিয়ামের দহনে উৎপন্ন অক্সাইডটির সংকেত কী?

(১১) হাইড্রোজেন হ্যালাইডগুলির তাপীয় সুস্থিতির ক্রমটি লেখো।

(১২) আর্দ্র ক্লোরিন শুষ্ক রঙিন বস্তুকে বিরঞ্জিত করতে পারে কিন্তু শুষ্ক ক্লোরিন পারে না কেন ব্যাখ্যা করো। SO_2 এর গঠন লেখো এবং এটি ধ্রুবীয় না অধ্রুবীয় তা কারণসহ বলো। অক্সিজেন ও সালফারের বহুরূপগুলির মধ্যে সুস্থিত পরাচৌম্বক বহুরূপটির নাম ও সংকেত লেখো।

(১৩) সালফার ট্রাইঅক্সাইড গ্যাস গাঢ় সালফিউরিক অ্যাসিডে চালনা করলে কি ঘটে তা শমিত সমীকরণসহ বিবৃত করো।

(১৪) সাধারণভাবে শ্রেণি 15 -এর মৌলগুলির প্রথম আয়নায়ন এনথ্যালপি মান শ্রেণি 16 -এর মৌলগুলির এই মান অপেক্ষা বেশি-ব্যাখ্যা করো।

(১৫) (i) ফ্লুরিনের ঋণাত্মক ইলেকট্রন-গ্রহণ এনথ্যালপি ক্লোরিনের থেকে কম এবং তা সত্ত্বেও এটি ক্লোরিনের থেকে বেশি শক্তিশালী জারক। ব্যাখ্যা করো। (ii) সাদা ফসফরাসকে কস্টিক সোডার দ্রবণে ফোটাতে কী ঘটে? শমিত রাসায়নিক সমীকরণসহ লেখো। (iii) N_2O ও NO_2 অণুর মধ্যে কোনটি বেশি ধ্রুবীয়? ব্যাখ্যা করো।

(১৬) কী ঘটে শমিত সমীকরণসহ লেখো: (i) কপার পাইরাইটসকে বায়ুতে উত্তপ্ত করা হল এবং উৎপন্ন গ্যাসকে ব্রোমিনের জলীয় দ্রবণে চালনা করা হল। (ii) উত্তপ্ত তামার উপর দিয়ে নাইট্রিক অ্যাসিডের বাষ্প চালনা করা হল। (iii) তরল অ্যামোনিয়ায় ক্যালশিয়াম দ্রবীভূত করে দ্রবণটিকে বাষ্পীভূত করা হল।

(১৭) ফ্লুরিন কোনো অক্সিঅ্যাসিড তৈরি করে না কেন? (ii) সংশ্লিষ্ট, হ্যালাইড লবণে ঘন সালফিউরিক অ্যাসিড যোগ করে HI ও HBr তৈরি করা যায় না কেন?



(১৮) NCl_3 ও PCl_3 এদের আর্দ্রবিশ্লেষণ ভিন্ন প্রকৃতির হয় কেন?

(১৯) NF_3 আর্দ্রবিশ্লেষিত হয় না কেন?

(২০) $\text{R}_3\text{P}=\text{O}$ এর অস্তিত্ব আছে কিন্তু $\text{R}_3\text{N}=\text{O}$ এর অস্তিত্ব নেই কেন? (ii) নাইট্রোজেন +5 জারণ অবস্থা প্রদর্শন করলেও পেন্টাহ্যালাইড গঠন করে না কেন?

d ও f ব্লক মৌল সমূহ

(১) প্রাসিওডিমিয়ামের ইলেকট্রন বিন্যাস প্রত্যাশামত $4f^25d^16s^2$ না হয়ে, $4f^36s^2$ হয় কেন? (ii) অ্যাক্টিনয়েডগুলিতে কোন্ জারণ স্তর সচরাচর দেখা যায়?

(২) কী ঘটে সমিত রাসায়নিক সমীকরণসহ লেখো। (i) CuSO_4 এর জলীয় দ্রবণে পটাশিয়াম আয়োডাইড যোগ করা হল। (ii) KMnO_4 -কে তীব্রভাবে উত্তপ্ত করা হল।

(৩) Cu^+ আয়নটির চুম্বকীয় চরিত্র কী?

(৪) ত্রিযোজী ল্যান্থানয়েড আয়নগুলির মধ্যে কোনটির আকার সর্বোচ্চ?

(৫) Eu এবং Ce -এর মধ্যে কোনটির +2 জারণ স্তর দেখায়?

(৬) জলীয় দ্রবণে Cu^+ আয়ন সুস্থিত নয় কেন ব্যাখ্যা করো। (ii) KCl এবং $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ -এর কঠিন মিশ্রণকে গাঢ় সালফিউরিক অ্যাসিড সহযোগে উত্তপ্ত করলে কী ঘটে তা বিবৃত করো। সমিত রাসায়নিক সমীকরণ দাও।

(৭) (i) $\text{Na}_2[\text{FeO}_4]$ -এ অযুগ্ম ইলেকট্রনের সংখ্যা লেখো। [Fe -এর পারমাণবিক সংখ্যা 26] (ii) Nb এবং Ta -এর যৌগগুলির মধ্যে রাসায়নিক সাদৃশ্যের কারণ ব্যাখ্যা করো।

(৮) অনুঘটকরূপে কাজ করে এরূপ একটি সন্ধিগত ধাতব মৌলের অক্সাইডের নাম ও সংকেত লেখো।

(৯) একটি সবুজ বর্ণের ক্রোমিয়াম অক্সাইড (A)-কে KOH এবং KNO_3 সহযোগে গলিত করা হলে হলুদ বর্ণের যৌগ (B) উৎপন্ন হয়। (B)-এর জলীয় দ্রবণকে লঘু H_2SO_4 দ্বারা অম্লীকৃত করলে কমলা বর্ণের যৌগ (C) উৎপন্ন হয়। (B) এবং (C) -কে শনাক্ত করো এবং সংশ্লিষ্ট বিক্রিয়াগুলির সমিত রাসায়নিক সমীকরণ লেখো।

(১০) $\text{La}(\text{OH})_3$ এবং $\text{Lu}(\text{OH})_3$ এর মধ্যে কোনটি অধিকতর ক্ষারকীয় এবং কেন?



(১১) MnO_2 কে KOH ও KNO_3 সহযোগে গলিত করলে উৎপন্ন Mn - এর যৌগে Mn -এর জারণ সংখ্যা কত হবে?

(১২) d ব্লক মৌলগুলির সাধারণ ইলেকট্রন বিন্যাসটি কী? (ii) $TiCl_2$ পরাচুম্বকীয় (paramagnetic) কিন্তু TiO_2 অপরাচুম্বকীয় (diamagnetic) কেন?

সবর্গীয় যৌগ বা জটিল যৌগ

(১) $Co(NH_3)_5 Br(SO_4)$ সংকেতযুক্ত একটি জটিল যৌগের জলীয় দ্রবণ $AgNO_3$ এর জলীয় দ্রবণের সঙ্গে বিক্রিয়ায় খুব সহজেই হলদেটে সাদা অধঃক্ষেপ দেয়। জটিল যৌগটির গঠন সংকেত লেখো এবং সংশ্লিষ্ট বিক্রিয়াটি উল্লেখ করো।

(২) যুগ্ম লবন কি? উদাহরণ দাও।

(৩) $[Cu(NH_3)_4]^{2+}$ আয়নটি রঙিন, কিন্তু $[Cu(CN)_4]^{3-}$ আয়নটি বর্ণহীন কেন ব্যাখ্যা করো।

(৪) $[Co(NH_3) Cl_2]Cl$ -এর কতগুলো সমবায়ব সম্ভব সেগুলির গঠন আঁকো।

Organic Chemistry (জৈব রসায়ন)

উচ্চ মাধ্যমিক রসায়ন বিভাগের যে টপিকটি ছাত্র-ছাত্রীদের বুঝতে বেশি সমস্যা হয় সেটি হল Organic Chemistry। এই টপিক থেকে কোন প্রকার সাজেশন হয় না তোমরা যত বিক্রিয়া প্র্যাকটিস করবে ততই লাভবান হবে। তবুও তোমাদের পরীক্ষা প্রস্তুতি যাতে আরো দৃঢ় হয় সেজন্য কতকগুলি গুরুত্বপূর্ণ Name Reaction এর সাজেশন দেওয়া হয়েছে।

গুরুত্বপূর্ণ Name Reaction

- (১) হান্সডিকার বিক্রিয়া
- (২) ফিংকেলস্টেইন বিক্রিয়া
- (৩) সোয়ার্টস বিক্রিয়া
- (৪) ডার্জেন বিক্রিয়া
- (৫) স্যান্ডমায়ার বিক্রিয়া
- (৬) গ্যাটারম্যান বিক্রিয়া
- (৭) শীম্যান বিক্রিয়া
- (৮) ভার্জ বিক্রিয়া
- (৯) উর্জফিটিগ বিক্রিয়া



- (১০) ফিটিং বিক্রিয়া
- (১১) উলম্যান বিক্রিয়া
- (১২) বুঁভো ব্ল্যাঙ্ক বিজারন
- (১৩) এসটারফিকেশন বিক্রিয়া
- (১৪) রাইমার টিম্যান বিক্রিয়া
- (১৫) কোলবে স্লিট বিক্রিয়া
- (১৬) উইলিয়ামসন সংশ্লেষন
- (১৭) লেডেরার ম্যানাসে বিক্রিয়া
- (১৮) স্টিফেন পদ্ধতি
- (১৯) রোজেনমান্ড বিজারন
- (২০) ফ্রিডেল ব্র্যাফটস বিক্রিয়া
- (২১) সটেন-বোমান বিক্রিয়া
- (২২) রেশিগ পদ্ধতি
- (২৩) সরেট পদ্ধতি
- (২৪) ওয়াকার পদ্ধতি
- (২৫) ইটার্ড পদ্ধতি
- (২৬) ডাও পদ্ধতি
- (২৭) অক্সো পদ্ধতি
- (২৮) গ্যাটারম্যান কচ অ্যালডিহাইড সংশ্লেষন
- (২৯) গ্যাটারম্যান অ্যালডিহাইড সংশ্লেষন
- (৩০) পিনাকল পিনাকোলন পুনর্বিন্যাস
- (৩১) ফ্রাইস পুনর্বিন্যাস
- (৩২) বায়ার ভিলিগার বিক্রিয়া
- (৩৩) ক্লিমেনসন বিজারন
- (৩৪) উলফকিশনার বিজারন
- (৩৫) অ্যালডল কনডেনশেশন
- (৩৬) ক্যম্বিজারো বিক্রিয়া
- (৩৭) মিশ্র ক্যম্বিজারো বিক্রিয়া
- (৩৮) আন্তঃআনবিক ক্যম্বিজারো বিক্রিয়া
- (৩৯) টিশেংকো বিক্রিয়া
- (৪০) পলিমারিজেশন
- (৪১) ভিটিং বিক্রিয়া
- (৪২) পার্কিন বিক্রিয়া
- (৪৩) আর্নড ইস্টার্ট বিক্রিয়া
- (৪৪) স্মিড বিক্রিয়া
- (৪৫) কোলবে ইলেকট্রোলিসিস বিক্রিয়া



- (৪৬) HVZ বিক্রিয়া
- (৪৭) কার্বিন অ্যামিন বিক্রিয়া
- (৪৮) মুলিকেন বার্কার পরীক্ষা
- (৪৯) হফম্যান অবনমন
- (৫০) হফম্যান মাস্টারওয়েল বিক্রিয়া
- (৫১) গ্যাব্রিয়েন বিক্রিয়া
- (৫২) ক্লেইসন স্মিট বিক্রিয়া
- (৫৩) বেঞ্জোয়েন কনডেনশেশন
- (৫৪) সাবানীভবন বিক্রিয়া
- (৫৫) সলমেট বিক্রিয়া
- (৫৬) ফ্রিডেল ক্র্যাফটস বিক্রিয়া

তোমাদের জন্য বিশেষ টিপস

গুরুত্বপূর্ণ: এই জায়গাটাও তোমাদের একটু মজার লাগতে পারে কিন্তু কেমিস্ট্রির বিতর্কের যে জায়গাগুলো সেখান থেকেই প্রশ্ন আছে। সাধারণ নিয়মে যে সকল রিঅ্যাকশন হয় সেই মেকানিজম ফলো না করে অন্যভাবে যে রিএকশনগুলো সেখান থেকে প্রশ্ন দেওয়া হয়। কেমিস্ট্রি তে বরাবরই "ব্যতিক্রম" সেকশন থেকেই প্রশ্ন আসে পরীক্ষায়।

অনেকে কেমিস্ট্রির মতো বিষয়কে মুখস্ত করে নেয় কিন্তু কেমিস্ট্রি বিষয়টা পুরোপুরি প্র্যাকটিস বারবার মনে করা এবং অভ্যাস করলে সহজেই তোমরা ভালো নম্বর পাবে। ছাত্র-ছাত্রীদের উদ্দেশ্যে আবারো বলছি সায়েন্স বিভাগের বিষয়গুলির কোন সাজেশন হয় না তোমরা যত বেশি প্র্যাকটিস করবে, তাতে তোমাদের জ্ঞান বাড়বে এবং কোন টপিক বা কোন বিষয় সহজেই বুঝতে পারবে।

আমাদের **হোয়াটসঅ্যাপ** ও **টেলিগ্রাম** গ্রুপে যুক্ত হোন -

[Join Group](#)

[Telegram](#)

মাধ্যমিক, উচ্চমাধ্যমিক, পরীক্ষার প্রস্তুতি এবং স্কলারশিপ আপডেট: নিচে ক্লিক করে অ্যাপ ডাউনলোড করুন →

[Download FREE App](#)

Trusted by **50K+** Students

উচ্চমাধ্যমিকের পরে ভবিষ্যৎ কিসে?

সাইন্স, আর্টস, কমার্স সকলের জন্য
নতুন প্রফেশনাল লাইনে পড়াশোনা!

সম্পূর্ণ কেরিয়ার কাউন্সিলিং, কোন পরীক্ষা দিতে হয়?
কিভাবে ভর্তি হবে? - সম্পূর্ণ পরিষেবা:



Contact Us

+91 9907260741



Edutips™



@ edutipsbangla

www.edutips.in