

বিপিএটিসি স্কুল এণ্ড কলেজ, সাভার, ঢাকা
এস.এস.সি পরীক্ষা-২০২১ এর
২য় প্রস্তুতিমূলক মূল্যায়ন
বিষয়-রসায়ন

সময়: ৩ঘণ্টা

পূর্ণমান: ১০০

সংক্ষিপ্ত প্রশ্ন:

১×২৫=২৫

১. ভাঙন বা বিয়োজন কী?
২. নিউল্যান্ডের অষ্টক সূত্র বিবৃত কর।
৩. ক্যাটিনেশন কী?
৪. সাইক্লোবিউটেনের সংকেত লেখ।
৫. অপোলার যৌগ কী?
৬. CH₄ অনুর আকৃতি কীরূপ?
৭. d-ব্লক মৌল কী?
৮. কেলাস পানি কী?
৯. একই পর্যায়ের বাম থেকে ডানে পরমাণুর আকারের কীরূপ পরিবর্তন হয়?
১০. ডেরলিনের মনোমার কী?
১১. হার্টে পেইসমেকার বসাতে কোন আইসোটোপ ব্যবহৃত হয়?
১২. প্লাস্ক প্রবকের মান কত?
১৩. সোহাগা এর সংকেত লেখ।
১৪. প্রোপানয়িক এসিডকে সোডালাইমসহ উত্তপ্ত করলে কী উৎপন্ন হয়?
১৫. উচ্চতর শক্তিস্তর হতে নিম্নতর শক্তিস্তরে ইলেকট্রন স্থানান্তরিত হলে শক্তির কী ঘটে?
১৬. ইলেকট্রোলাইটিক পদার্থ কী?
১৭. NH₄Cl যৌগে কী ধরনের বন্ধন বিদ্যমান?
১৮. 3.01×10²³ টি কার্বন পরমাণুর ভর কত গ্রাম?
১৯. তরল ধাতু কোনটি?
২০. সাইক্লোপ্রোপিনের আণবিক ভর কত?
২১. চেতনানাশক হিসেবে ব্যবহৃত যৌগের নাম ও সংকেত লেখ।
২২. ২,২-ডাইক্লোরো-৩,৪-ডাইমিথাইল পেন্টিন এর সংকেত লেখ।
২৩. অবস্থান্তর মৌল কী?
২৪. বোর তত্ত্বের উপর ভিত্তি করে ইলেকট্রন বিন্যাসের মূল বক্তব্য কী?
২৫. সমাণু কী?

সৃজনশীল প্রশ্ন

১.

মৌল	পারমাণবিক সংখ্যা
A	12
B	8
C	21
D	30

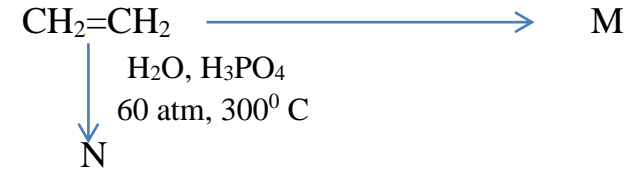
এখানে A, B, C, D প্রতীকী অর্থে ব্যবহৃত

- ক) মুক্তজোড় ইলেকট্রন কী? ১
- খ) অক্সিজেনের তড়িৎঋণাত্মকতা সালফার অপেক্ষা বেশি কেন? ২
- গ) ইলেকট্রন বিন্যাসই পর্যায় সারণির মূল ভিত্তি-পর্যায় সারণিতে উপর্যুক্ত মৌলগুলোর অবস্থান নির্ণয় পূর্বক উক্তিটি ব্যাখ্যা কর। ৩
- ঘ) উদ্দীপকের C ও D মৌলগুলো শুধুই d ব্লক মৌল কিন্তু অবস্থান্তর মৌল নয়- ব্যাখ্যা কর। ৪

২.

1% Hg²⁺

20% H₂SO₄



- ক) ইথিলিন গ্লাইকলের সংকেত লেখ। ১
- খ) ম্যাক্রোলেলের তত্ত্ব ব্যাখ্যা কর। ২
- গ) M ও N এর পারস্পরিক রূপান্তর দেখাও। ৩
- ঘ) M ও N এর শনাক্তকরণ বিক্রিয়া ভিন্ন কিনা-তা তোমার উত্তরের স্বপক্ষে যুক্তি দেখাও। ৪



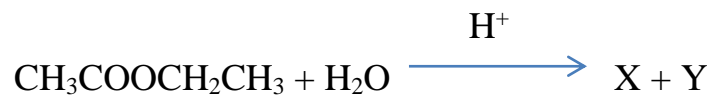
- ক) আয়ন কী? ১
 খ) কার্বন ডাইঅক্সাইড গ্যাস হলেও সিলিকন ডাইঅক্সাইড উচ্চ গলনাঙ্ক বিশিষ্ট কঠিন পদার্থ কেন? ২
 গ) P যৌগের বন্ধন প্রকৃতি ব্যাখ্যা কর। ৩
 ঘ) Q যৌগে পোলারিটি সৃষ্টি হতে পারে কী? যুক্তি উপস্থাপন কর। ৪

৪.

গ্রুপ-১				গ্রুপ-১৭
Na	X		Y	Cl
K				Z

- ক) দর্শক আয়ন কাকে বলে? ১
 খ) PVC একটি যুত পলিমার ব্যাখ্যা কর। ২
 গ) X, Y ও Z মৌলগুলোর ইলেকট্রন আসক্তির তুলনা কর। ৩
 ঘ) উদ্দীপকে উল্লিখিত গ্রুপ দুটির সক্রিয়তার তুলনা কর। ৪

৫.



[X হলো -OH মূলকযুক্ত ও Y হলো -COOH মূলকযুক্ত যৌগ]

- ক) ফ্যাটি এসিডের সাধারণ সংকেত লেখ। ১
 খ) গাঁজন প্রক্রিয়ায় কীভাবে ইথানল তৈরি হয়? ২
 গ) X যৌগ থেকে Y যৌগের প্রস্তুতি সমীকরণসহ বর্ণনা কর। ৩
 ঘ) X ও Y উভয় যৌগ থেকে অ্যালকেন প্রস্তুত করা সম্ভব তা যুক্তিসহ ব্যাখ্যা কর। ৪

** ব্যবহারিক

২৫