

বিষয় : রসায়ন (সূজনশীল)

সময় : ২ ঘণ্টা

পূর্ণমান—৪০

(যে কোন ৪টি প্রশ্নের উত্তর দাও)

১।

যৌগ A	যৌগ B	যৌগ C
C_2H_6	C_2H_4	$OH-CH_2-CH_2-OH$

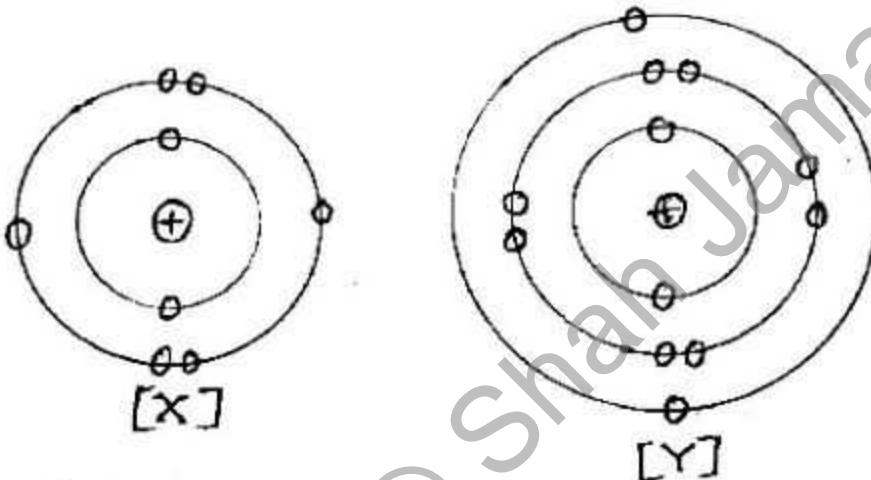
- ক) হাইড্রোকার্বন কাকে বলে ?
- খ) জৈব যৌগ এবং অজৈব যৌগের মধ্যে তিনটি পার্থক্য লিখ ।
- গ) B যৌগটি একটি অসম্পৃক্ত যৌগ তা তুমি কিভাবে প্রমান করবে ?
- ঘ) B যৌগ হতে C এবং A কিভাবে তৈরী করা যায় তা বিক্রিয়ার মাধ্যমে লিখ ।
- ২) আমাদের নিয়ে প্রয়োজনীয় পচনশীল দ্রব্য যেমন আচার, মাছ, মাংস ইত্যাদি সংরক্ষণের জন্য বিশেষ কিছু রাসায়নিক পদার্থ ব্যবহার করা হয়, যাদেরকে প্রিজারভেটিভ বলে । ভিনেগার একটি অন্যতম প্রিজারভেটিভ, যা বিভিন্ন ধরনের খাদ্য সংরক্ষণে ব্যবহার হয় ।
- ক) ভিনেগার কাকে বলে ?
- খ) ভিনেগার কিভাবে খাবারকে ব্যাকটেরিয়ার সংক্রমণ থেকে রক্ষা করে ?
- গ) প্রিজারভেটিভ হিসেবে ভিনেগারের গুরুত্ব আলোচনা কর ।
- ঘ) শিল্পক্ষেত্রে এবং পরীক্ষাগারে ভিনেগার প্রস্তুতপ্রণালী বর্ণনা কর ।
- ৩। আমাদের জীবনে রসায়নের গুরুত্ব অপরিসীম । গৃহস্থালীর কাজে সোডিয়াম ক্লোরাইড, বেকিং পাউডার, সিরকা ব্যবহার হয় । এছাড়াও পরিষ্কার-পরিচ্ছন্নতার কাজে সাবান এবং ডিটারজেন্ট ব্যবহার করা হয়, যা রসায়নের অবদান ।
- ক) সাবান কাকে বলে ?
- খ) সাবান তৈরীর বিক্রিয়াটি লিখ ।
- গ) ডিটারজেন্টের প্রস্তুতপ্রণালী বর্ণনা কর ।
- ঘ) সাবান বা ডিটারজেন্টের কাপড় পরিষ্কার করার কৌশল আলোচনা কর ।

৪। i)

মৌল	প্রোটিন সংখ্যা	পারমানবিক ভর
A	29	63.5
B	27	59
X	24	52

- ক) A এবং X মৌল দুটির নাম লিখ ।
- খ) A, B, এবং X মৌলগুলোর ইলেক্ট্রন, প্রোটন এবং নিউট্রন সংখ্যা কত ?
- গ) (i) নং উদ্বীপকে উল্লেখিত মৌলগুলোর মধ্যে কোনগুলোর ইলেক্ট্রন বিন্যাস সাধারণ নিয়ম অনুযায়ী হয় না এবং কেন ? ব্যাখ্যা কর ।
- ঘ) (ii) নং উদ্বীপকে কোন পরমাণু মডেলের কথা উল্লেখ করা হয়েছে ? মডেলটির বর্ণনা দাও ।

৫ ।



- ক) সমযোজী যৌগ কাকে বলে ?
- খ) আয়নিক এবং সমযোজী যৌগের মধ্যে পার্থক্য লিখ ।
- গ) উদ্বীপকের XY যৌগে কোন ধরনের বক্তন বিদ্যমান ? ব্যাখ্যা কর ।
- ঘ) X আয়নিক ও সমযোজী উভয় ধরনের যৌগ গঠন করলেও Y কখনও সমযোজী বক্তন গঠন করতে পারে না-যুক্তিসহ ব্যাখ্যা কর ।

৬ । ড্রাইসেল এক ধরনের গ্যালভানিক কোষ । প্রচলিতভাবে আমরা ড্রাই সেলকে ব্যাটারি বলে থাকি । ড্রাই সেলের মাধ্যমে রাসায়নিক শক্তিকে বিদ্যুৎ শক্তিতে রূপান্তর করা হয় ।

- ক) গ্যালভানিক সেল কাকে বলে ?
- খ) লবণ সেতুর গুরুত্ব কী ?
- গ) স্বাস্থ্য ও পরিবেশের উপর ড্রাইসেলের প্রভাব আলোচনা কর ।
- ঘ) ড্রাই সেলের গঠন ও ইলেক্ট্রন স্থানান্তরের কৌশল আলোচনা কর ।

সময় ৪ মিনিট

[ଉତ୍ସରପତ୍ରେର ସଠିକ ଉତ୍ସରେର ବୃଜୁଟି (O) ବଳ ପଯେନ୍ଟ କଲାମ ଦ୍ୱାରା ଭରାଟି କର ।]

১৩. 22gm CO_2 -এ অণুর সংখ্যা কত ?
 ৰ) 6.02×10^{23} ৰ) 6.02×10^{-23}
 ৱ) 3.01×10^{23} ৰ) 2.04×10^{-23}

নিচের ছক্টি ব্যবহার করে ১৪ ও ১৫ নং প্রশ্নের উত্তর দাও :

মৌল	X	Y	Xe	Z
পারমাণবিক সংখ্যা	52	53	54	55

১৪. X মৌলটি পর্যায় সারণির কোণ প্রশ্নে অবস্থিত ?
 ৰ) এপ-13 ৰ) এপ-14
 ৱ) এপ-15 ৰ) এপ-16

১৫. পর্যায় সারণিতে মৌলটির অবস্থানকালী প্রশ্নে পারমাণবিক সংখ্যা বৃদ্ধির সাথে মৌলসমূহের—
 i. আকার বাড়ে ii. গুরুণাশ্ব বাড়ে
 iii. সক্রিয়তা বাড়ে
 নিচের কোনটি সঠিক?
 ৰ) i ও ii ৰ) i ও iii
 ৱ) ii ও iii ৰ) i, ii ও iii

১৬. কোন সময়েজী অণু কম তাপমাত্রায় তরল অবস্থায় থাকে ?
 ৰ) CH_4 ৰ) S_8
 ৱ) I_2 ৰ) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$

১৭. কোনটি মৌলের দ্রবণ ?
 ৰ) $0.1\text{M H}_2\text{SO}_4$ ৰ) $0.5\text{M Na}_2\text{CO}_3$
 ৱ) 1M HCl ৰ) $1\text{N H}_2\text{SO}_4$

১৮. প্রয়াণ অবস্থায় 22.4L O_2 — এর ভর 1 মোল হলে 44.8L O_2 — এর ভর কত থাই ?
 ৰ) 16 ৰ) 32
 ৱ) 64 ৰ) 96

১৯. জেসি মোলার দ্রবণ হলো—
 i. $0.1\text{ M H}_2\text{SO}_4$ ii. $\frac{\text{M}}{10} \text{Na}_2\text{CO}_3$
 iii. $\frac{\text{N}}{2} \text{HCl}$
 নিচের কোনটি সঠিক?
 ৰ) i ও ii ৰ) i ও iii
 ৱ) ii ও iii ৰ) i, ii ও iii

২০. ক্ষার ধাতুসমূহের জ্বরণ সংখ্যা কত ?
 ৰ) 0 ৰ) -1 ৱ) +1 ৰ) +2

২১. নাইট্রোজেন ও হাইড্রোজেনের বিক্রিয়ায় উৎপন্ন তাপের পরিমাণ কত ?
 ৰ) 92 J ৰ) 92 KJ
 ৱ) 550 J ৰ) 550 KJ

২২. $\text{CaCO}_3(\text{s}) \xrightarrow{\Delta} \text{CaO}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g})$; এ বিক্রিয়াটি—
 i. হোলাপাত্রে একমুখী ii. বদ্ধ পাত্রে উভমুখী

