

রসায়ন

সৃজনশীল প্রশ্ন

বিষয় কোড : ১ ৩ ৭

/চৰ্চা : তান পাশের সংখ্যা প্রশ্নের পূর্ণমান জ্ঞাপক। প্রদত্ত উদ্দীপকগুলো মনোযোগ দিয়ে লক্ষ করো এবং সংশ্লিষ্ট প্রশ্নগুলোর যথাযথ উত্তর দাও। যে কোনো চারাট প্রশ্নের উত্তর দাও।

১. ► নিচের তিনটি মৌলের যৌজ্যতান্ত্রের ইলেকট্রন লক্ষ কর এবং এ

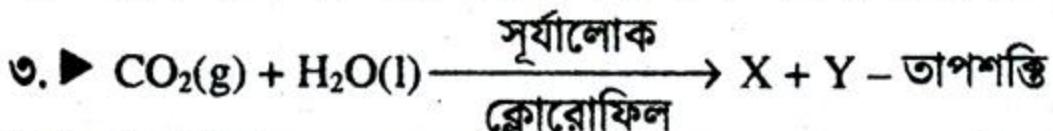
মৌল	P	Q	R
যৌজ্যতা স্তর	$ns^2$	$(n + 1) s^2$	$ns^2 np^3$

- ক. অরবিটাল সংকরণ কী? ১  
 খ. ধাতব মৌলের বিদ্যুৎ পরিবাহিতা সর্বাপেক্ষা বেশি কেন? ২  
 গ. Q ও R মৌলদ্বয় কোন রাসায়নিক বন্ধনে আবদ্ধ হয়ে অণু গঠন করে তা ব্যাখ্যা কর। ৩  
 ঘ. উদ্দীপকের  $PR_2$  ও  $QR_2$  এর মধ্যে কোনটি অধিক আয়নিক যৌগ—ব্যাখ্যা কর। ৪

২. ►

বস্তু	লোহা	ক্রোমিয়াম	নিকেল	কার্বন
A	99%	—	—	1%
B	73%	18%	7%	1%

- ক. ব্রাস কী? ১  
 খ. পাইরোসালফিউরিক এসিড বলতে কী বোঝ? ২  
 গ. A এর প্রধান উপাদানের মিশ্র অক্সাইড হতে কীভাবে সংশ্লিষ্ট ধাতু নিষ্কাশন করা যায় তা ব্যাখ্যা করো। ৩  
 ঘ. A এবং B এর মধ্যে কোনটি অধিক টেকসই? বিশ্লেষণ করো। ৪



বিক্রিয়াটি উত্তিদকোষে সংঘটিত হয় এবং X এর আণবিক ভর Y 'অপেক্ষা অনেক বেশি।

- ক. জীবাশ্য জ্বালানি কী? ১  
 খ. গ্রীন হাউজ প্রভাব বলতে কী বুঝ? ২  
 গ. উদ্দীপকের বিক্রিয়াটি পরিবেশের ভারসাম্য রক্ষায় অপরিহার্য—ব্যাখ্যা কর। ৩

- ঘ. 'উদ্বীপকের বিক্রিয়ায় উৎপন্ন X যৌগে রাসায়নিক শক্তি সঞ্চিত রয়েছে'—উত্তির বিশ্লেষণ কর। 8
৪. ►  $C(s) + O_2(g) \longrightarrow CO_2(g) + 393.5 \text{ kJ mol}^{-1}$   
 $N_2(g) + O_2(g) \longrightarrow 2NO(g) - 180.6 \text{ kJ mol}^{-1}$
- ক. তাপের পরিবর্তন কী? ১
- খ. কীভাবে রাসায়নিক শক্তি বিদ্যুৎ শক্তিতে রূপান্তরিত হয়? ২
- গ. উদ্বীপকের প্রথম বিক্রিয়া বিক্রিয়কের প্রতিগ্রাম দহনে কত কিলোজুল তাপশক্তি পাওয়া যায়? ৩
- ঘ. উদ্বীপকের বিক্রিয়াস্বয়ের ভৌত ধর্মের তুলনামূলক আলোচনা কর। ৪
৫. ► একটি যৌগের শতকরা সংযুতি হচ্ছে  $Na = 14.31\%$ ,  $S = 9.97\%$ ,  $H = 6.25\%$ ,  $O = 69.47\%$ । যৌগটির স্থূল সংকেত ও আণবিক সংকেত একই।  
ক. শতকরা সংযুতি কী? ১  
খ. যৌগের স্থূল সংকেতে কোন কোন ক্ষেত্রে আণবিক সংকেতের সমান হয়—ব্যাখ্যা কর। ২  
গ. উদ্বীপকের যৌগটির স্থূল সংকেত নির্ণয় কর। ৩  
ঘ. যদি উদ্বীপকের যৌগটির মধ্যের সমস্ত হাইড্রোজেন পরমাণু অক্সিজেন পরমাণুর সাথে যুক্ত হয়ে কেলাস পানি গঠন করে থাকে তবে যৌগটির নাম কী হবে? ৪
৬. ► নিম্নে কতিপয় প্রতীকী মৌল উল্লেখ করা হলো :
- $^{12}X$ ,  $^{20}Z$ ,  $^{23}A$ ,  $^{26}Y$ .
- ক. উপশক্তিস্তরগুলোকে কীভাবে আখ্যায়িত করা হয়? ১  
খ. প্রধান শক্তিস্তরগুলোর সাথে সংপ্রিষ্ট উপশক্তিস্তরগুলোর সম্পর্ক দেখাও। ২  
গ. উদ্বীপকের X এর ইলেকট্রন বিন্যাসে প্রধান শক্তিস্তর উপশক্তিস্তরগুলোর শক্তিক্রম অনুসরণ করে ব্যাখ্যা করো। ৩  
ঘ. প্রধান শক্তিস্তরের সকল উপস্তর পাশাপাশি লিখে উদ্বীপকের X, Z, A, Y মৌলগুলোর ইলেকট্রন বিন্যাস দেখাও। ৪

- ।/বিশেষ মুক্তিহ্য: সরবরাহকৃত বহুনির্বাচনি অভীক্ষার উত্তরগতে গ্রন্থ বর্ণনালিখ বৃত্তসমূহ হইতে সর্বিক্ষণবৰ্তোকৃত উত্তরের বৃত্তটি বল পয়েন্ট কলম ছাঁচা সম্পূর্ণ ভরাট কর প্রতিটি প্রশ্নের মান । / সকল প্রশ্নের উত্তর দিতে হবে ।
১. ফরমালডিহাইড প্রোটিন বা DNA এর সাথে কোন ধরনের লিঙ্গেক তৈরি করে?  
 (ক) CHO-NH-      (খ) CH<sub>2</sub>-NH<sub>2</sub>-  
 (গ) H<sub>2</sub>C-NH-      (ঘ) CO -NH-
  ২. ক্যালসিয়াম সরবেট, সোডিয়াম সরবেট ইত্যাদি এর অনুমোদিত প্রক্রিয়াগু মাত্রা কত?  
 (ক) ০.১%      (খ) ০.৩৫%  
 (গ) ৩.৫%      (ঘ) ৩৫%
  ৩. নিম্নের কোন যৌগটি পানিতে দ্রবণীয়?  
 (ক) AgI      (খ) BaCl<sub>2</sub>  
 (গ) K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>      (ঘ) CaSO<sub>4</sub>
  ৪. সোডিয়াম লরাইল সালফোনেট এর অণুতে কয়টি পরমাণু বিদ্যমান?  
 (ক) 43 টি      (খ) 27 টি  
 (গ) 44 টি      (ঘ) 39 টি
  ৫. নিচের তথ্যগুলো লক্ষ্য কর—  
 i. ১৭৯০ সালে বাণিজ্যিকভাবে সাবান উৎপাদন শুরু হয়  
 ii. ২৫০০ বছর পূর্বে গ্রিক ও রোমানরা সাবান ব্যবহার করত  
 iii. ইংল্যান্ড এবং আয়ারল্যান্ডের লোকেরা লাই থেকে সাবান তৈরি করত  
 নিচের কোনটি সঠিক?  
 (ক) i ও ii      (খ) i ও iii  
 (গ) ii ও iii      (ঘ) i, ii ও iii
  ৬. টেরিলিন তৈরী করতে কোনটি ব্যবহৃত হয়?  
 (ক) প্রিসারিন      (খ) থ্যালিক এসিড  
 (গ) বেনজোয়াইক এসিড      (ঘ) এসিটোন
  ৭.  $\text{CH} = \text{CH} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{HgSO}_4, \text{H}_2\text{SO}_4} \text{P}$   
 উদ্বোধকের P- যৌগটির হল  
 (ক) ইথানল      (খ) ইথানয়িক এসিড  
 (গ) ইথিন      (ঘ) ইথান্যাল
  ৮. কাল জিগলার কোন দেশের রসায়নবিদ?  
 (ক) রাশিয়ান      (খ) ইংলিশ  
 (গ) আমেরিকান      (ঘ) জার্মান
  ৯. হেক্সাডেকেন এর গলনাংক কত?  
 (ক) 135°C      (খ) 18°C
১০. প্লাস্টিক প্রস্তুতিতে কত শতাংশ সালফিটারিক এসিড ব্যবহৃত হয়?  
 (ক) ১৯.০%      (খ) ৫.৫%  
 (গ) ১.৫%      (ঘ) ২.৫%
  ১১. নিচের সংযুক্তি গুলোর মধ্যে কোনটি সঠিক—  
 i. কাসার গঠনে টিন রয়েছে 10%  
 ii. 21 ক্যারেট সোনায় কপার রয়েছে 12.5%  
 iii. ডুরালুমিন এর গঠনে অ্যালুমিনিয়াম রয়েছে 95%  
 নিচের কোনটি সঠিক?  
 (ক) i ও ii      (খ) i ও iii  
 (গ) ii ও iii      (ঘ) i, ii ও iii
  ১২. জিপসাম এর অণুতে কয়টি পরমাণু রয়েছে?  
 (ক) 1০টি      (খ) ১২টি  
 (গ) ৮টি      (ঘ) ৬টি
  ১৩. মেটাফসফরিক এসিড এর সংকেত কোনটি?  
 (ক) H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>      (খ) HPO<sub>3</sub>  
 (গ) H<sub>3</sub>PO<sub>3</sub>      (ঘ) H<sub>3</sub>PO<sub>2</sub>
  ১৪. ইউরিংসাল ইডিকেটরের বর্ণ PH = 7-11 তে কেমন হবে?  
 (ক) বেগুনি      (খ) হলুদ  
 (গ) নীল      (ঘ) সবুজ
  ১৫. 2.5% NaOH দ্রবণের PH নির্ণয় কর?  
 (ক) 0.204      (খ) 0.1375  
 (গ) 13.796      (ঘ) 12.428
  ১৬.  ${}_{92}^{238} \text{U} + {}_0^1 \text{n} \rightarrow {}_{56}^{141} \text{Ba} + \text{A} + 3 {}_0^1 \text{n} + \text{শক্তি}$   
 উদ্বোধকে উল্লেখিত A যৌগটির পারমাণবিক ভর কত?  
 (ক) 83      (খ) 84  
 (গ) 85      (ঘ) 86
  ১৭. সবগসেতু তৈরীতে কোন সবগটি ব্যবহৃত হয় না?  
 (ক) KCl      (খ) CaCO<sub>3</sub>  
 (গ) KNO<sub>3</sub>      (ঘ) NH<sub>4</sub>NO<sub>3</sub>
  ১৮. সিথিয়াম ব্যাটারিতে কোনটি ব্যবহৃত হয়?  
 (ক) LiO<sub>2</sub>      (খ) CoO<sub>2</sub>  
 (গ) PbO<sub>2</sub>      (ঘ) MnO<sub>2</sub>

১৯. ডাইসেলের ক্ষেত্রে



P+H<sub>2</sub>O P- যোগটির সংকেত কোনটি?

- (ক) MnO<sub>4</sub>      (খ) (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>O  
(গ) Mn<sub>2</sub>O<sub>3</sub>      (ঘ) MnO

২০. নিম্নের কোন বিক্রিয়াটি তাপহারী বিক্রিয়া?

- (ক) CH<sub>4</sub> + O<sub>2</sub> → CO<sub>2</sub> + H<sub>2</sub>O  
(খ) NaOH + HCl → NaCl + H<sub>2</sub>O  
(গ) Ca + O<sub>2</sub> → CaO  
(ঘ) H<sub>2</sub>+I<sub>2</sub> → 2HI

২১. কোন বিক্রিয়াটির উপর চাপের কোন প্রভাব নেই?

- (ক) C + O<sub>2</sub> ⇌ CO<sub>2</sub>  
(খ) 2H<sub>2(g)</sub> + O<sub>2(g)</sub> ⇌ 2H<sub>2</sub>O<sub>(g)</sub>  
(গ) N<sub>2</sub> + 3H<sub>2</sub> ⇌ 2NH<sub>3</sub>  
(ঘ) 2SO<sub>2</sub>+O<sub>2</sub> ⇌ 2SO<sub>3</sub>

২২. নিচের তথ্যগুলো লক্ষ্য কর—

- i. শ্বসন বিক্রিয়া মাইটোকন্ড্রিয়াতে সংঘটিত হয়  
ii. পিংপড়ার বিষে ফরমিক এসিড বিদ্যমান  
iii. এন্টাসিডের উপাদান Al(OH)<sub>3</sub> ও Ca(OH)<sub>2</sub>  
নিচের কোনটি সঠিক?

- (ক) i ও ii      (খ) i ও iii  
(গ) ii ও iii      (ঘ) i, ii ও iii

২৩. কোনটি জারক পদার্থ?

- (ক) H<sub>2</sub>C<sub>2</sub>O<sub>4</sub>      (খ) SO<sub>2</sub>  
(গ) HI      (ঘ) H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>

২৪. সুপার অক্সাইডে অক্সিজেনের জারণ সংখ্যা কোনটি?

- (ক) -2      (খ) -1  
(গ) - $\frac{1}{2}$       (ঘ) +2

২৫. এলুমিনিয়াম সায়ানেট এর সংকেত কোনটি?

- (ক) Al(CNO)<sub>3</sub>      (খ) Al(CN)<sub>3</sub>  
(গ) Al(CNS)<sub>3</sub>      (ঘ) Al(CNO)<sub>2</sub>

২৬. কোন মৌলটির প্রতীক জার্মান ভাষা হতে এসেছে?

- (ক) Au      (খ) Ca  
(গ) La      (ঘ) W

২৭. শ্রেণিন এর ঘনত্ব কত?

- (ক) 2.795 g/l      (খ) 1.875 g/l  
(গ) 3.97, g/l      (ঘ) 1.754 g/l

২৮. গ্রাফাইটের প্রত্যেকটি কার্বন পরমাণুতে কয়টি মুক্ত

ইলেক্ট্রন বিদ্যমান?

- (ক) 1 টি      (খ) 2 টি  
(গ) 3 টি      (ঘ) 4 টি

২৯. NH<sub>4</sub>Cl-এর মধ্যে কোন বন্ধনটি বিদ্যমান?

- (ক) আয়নিক ও সমযোজী  
(খ) সমযোজী ও সন্নিবেশ  
(গ) সমযোজী  
(ঘ) আয়নিক, সমযোজী ও সন্নিবেশ

৩০. কার্বন-ডাই অক্সাইড প্রস্তুতিতে গ্যাসটি কিভাবে সংগ্রহ করা হয়?

- (ক) বায়ুর নিম্নমুখী অপসারণ দ্বারা  
(খ) পানির নিম্নমুখী অপসারণ দ্বারা  
(গ) বায়ুর উন্নিমুখী অপসারণ দ্বারা  
(ঘ) পানিতে দ্রবীভূত করে।

৩১. Sn মৌলটি পর্যায় সারণির কোন গুপ ও কোন পর্যায়ে অবস্থিত?

- (ক) পঞ্চম গুপ ও চতুর্থ পর্যায়ে  
(খ) চতুর্দশ গুপ ও পঞ্চম পর্যায়ে  
(গ) পঞ্চম গুপ ও পঞ্চম পর্যায়ে  
(ঘ) চতুর্দশ গুপ ও চতুর্থ পর্যায়ে

৩২. কোন মৌলটির আয়নিকরণ শক্তি বেশি?

- (ক) K      (খ) Ca  
(গ) Rb      (ঘ) Sr

৩৩. প্রোটিয়াম থেকে ডিউটেরিয়াম, ডিউটেরিয়াম থেকে ট্রিটিয়ামের পার্থক্যে কোনটির মিল রয়েছে।

- i. ইলেক্ট্রনের  
ii. প্রোটনের  
iii. নিউক্লিনের

নিচের কোনটি সঠিক?

- (ক) i ও ii      (খ) i ও iii  
(গ) ii ও iii      (ঘ) i, ii ও iii

৩৪. শক্তি ক্রমানুসারে সাজালে 7P-এর পরে কোন অরবিটাল থাকবে?

- (ক) 6p      (খ) 6d  
(গ) 5f      (ঘ) 8s

৩৫. কম্পিউটার ও বিডিএল ইলেক্ট্রনিক্স তৈরীতে কোন ধাতুটি মজুদের চেয়ে বেশি ব্যবহৃত হয়েছে?

- (ক) লোহা      (খ) তামা  
(গ) সিলিকন      (ঘ) এলুমিনিয়াম

১	২	৩	৪	৫	৬	৭	৮	৯	১০	১১	১২	১৩	১৪	১৫	১৬	১৭	১৮	১৯	২০
২১	২২	২৩	২৪	২৫	২৬	২৭	২৮	২৯	৩০	৩১	৩২	৩৩	৩৪	৩৫	৩৬	৩৭	৩৮	৩৯	৩৩