

সময়-২ ঘণ্টা ৩৫ মিনিট

সৃজনশীল প্রশ্ন

পূর্ণমান: ৫০

চুক্তি: জান পাশের সংখ্যা প্রশ্নের পূর্ণমান আগক / অদ্যত উকীপকুলো মনোযোগ দিয়ে গড় এবং অদ্যত ইয়াটি সৃজনশীল প্রশ্ন থেকে যে কোনো চারাটি প্রশ্নের উত্তর দাও।

১. ►

পারমাণবিক সংখ্যা	মৌল
6	X
7	Y
8	Z
16	R

ক. দ্রাব্যতা কী?

১

খ. পলির বর্জন নীতি ব্যাখ্যা করো।

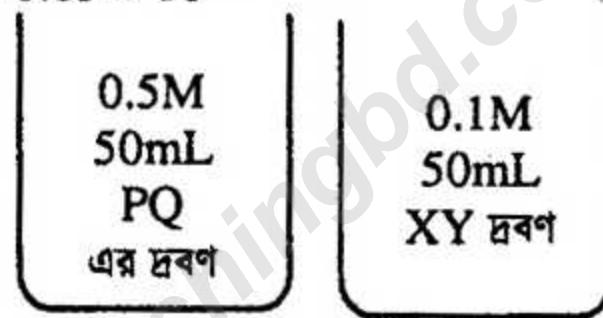
২

গ. সাধারণ তাপে Z এর হাইড্রাইড তরল কিন্তু R এর হাইড্রাইড গ্যাস—  
ব্যাখ্যা করো।

৩

ঘ. X, Y এবং Z এর হাইড্রাইডগুলো অভিন্ন সংকরণের মাধ্যমে তৈরি হলেও  
ইহাদের আকৃতি ভিন্ন ভিন্ন বিশ্লেষণ করো।

৪

২. ►  $PY_2$  এর  $K_{sp} = 1.85 \times 10^{-8}$ 

১ম চিত্র

২য় চিত্র

ক. R<sub>f</sub> কী?

১

খ. সমআয়ন প্রভাবের ফলে দ্রাব্যতা হ্রাস পায় কেন?

২

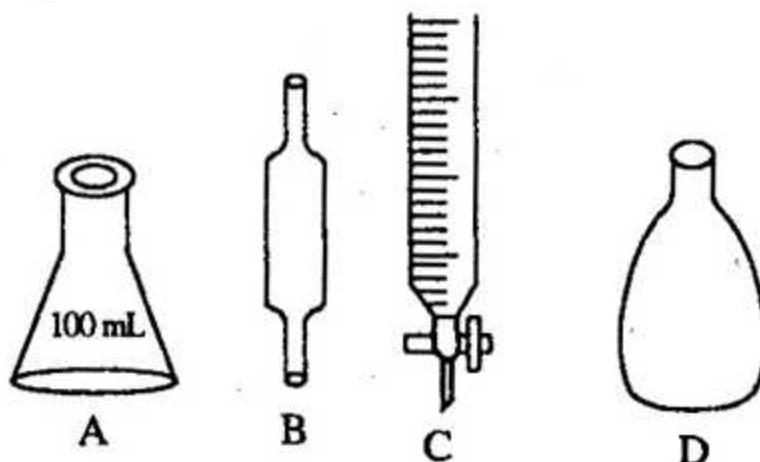
গ. ১ম ও ২য় পাত্রের মিশ্রিত দ্রবণে  $[P^{2+}]$  নির্ণয় করো।

৩

ঘ. ১ম ও ২য় পাত্রের মিশ্রণে  $PY_2$  অধঃক্ষিপ্ত হবে কিনা? গাণিতিকভাবে  
বিশ্লেষণ করো।

৪

৩. ►



- ক. রাইডার ধূবক কী? ১  
 খ. দ্রবণে  $\text{SO}_4^{2-}$  আয়ন কীভাবে শনাক্ত করবে? বিক্রিয়া লেখো। ২  
 গ. A যন্ত্রিকে ব্যবহার করে কীভাবে  $\text{NaOH}$  এর ডেসিমোলার দ্রবণ তৈরি করবে? বর্ণনা করো। ৩  
 ঘ. B, C এবং D যন্ত্রকে আয়তনমিতিক বিশ্লেষণে ব্যবহার করা হয়—  
 বিশ্লেষণ করো। ৪

৪. ►

দুই কার্বনবিশিষ্ট  
মনো কার্বনিলিক  
এসিড

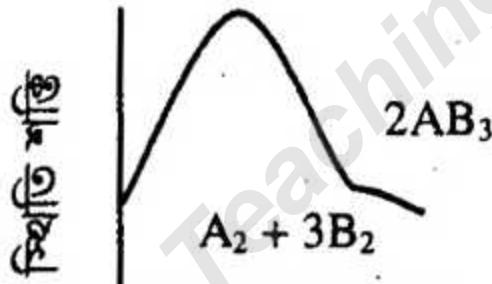
A

ক্ষার ধাতুর ক্ষার

B

- ক. বিক্রিয়ার হার কী? ১  
 খ. ফ্লোরিনের ইলেকট্রন আসক্তি ফ্লোরিন অপেক্ষা বেশি কেন? ২  
 গ. B পাত্রের দ্রবণকে গ্লাস ক্লিনার হিসাবে ব্যবহার করা যায় না কিন্তু টয়লেট  
ক্লিনার হিসাবে ব্যবহার করা যায়— ব্যাখ্যা করো। ৩  
 ঘ. A পাত্রের লঘু দ্রবণ (6-10%) দ্বারা খাদ্য সংরক্ষণের কৌশল বর্ণনা করো। ৪

৫. ►



বিক্রিয়ার অক্ষ

একটি পাত্রে  $520^{\circ}$  তাপমাত্রা এবং 180 বায়ুচাপ 22%  $\text{AB}_3$  আছে।

- ক. আইসোটোপ কী? ১  
 খ. শিখা পরীক্ষাতে গাঢ় HCl ব্যবহার করা হয় কেন? ২  
 গ. উদ্বীপকের বিক্রিয়াটির  $K_p$  নির্ণয় করো। ৩  
 ঘ. উদ্বীপকের বিক্রিয়াটি থেকে কীভাবে সর্বোচ্চ পরিমাণ উৎপাদ পাওয়া  
যাবে— বিশ্লেষণ করো। ৪

৬. ►

1M  $\text{NaOH}$   
দ্রবণ

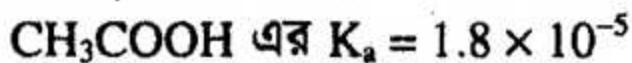
A

1M  $\text{H}_2\text{SO}_4$   
দ্রবণ

B

0.1M  
 $\text{CH}_3\text{COOH}$   
দ্রবণ

C



ক. পিপেট কী? ১

খ.  $\text{O}_2$  এর অণুতে সিগমা বন্ধন এবং পাই বন্ধন উভয়ই দেখা যায়।— ব্যাখ্যা করো। ২

গ. C পাত্রের দ্রবণের pH নির্ণয় করো। ৩

ঘ. A এবং B পাত্রের দ্রবণের প্রশমন তাপের সাথে A এবং C পাত্রের দ্রবণের প্রশমন তাপের পার্থক্য বিশ্লেষণ করো। ৪

৭. ►

মৌল	পর্যায়	শ্রেণি
A	১ম	14
B	৩য়	14
M	৩য়	17

ক. সক্রিয়ন শক্তি কী? ১

খ. বেরিলিয়াম ক্লোরাইড সরলরৈখিক কেন? ২

গ. M মৌলটি অসামঞ্জস্যতা বিক্রিয়া প্রদর্শন করে—ব্যাখ্যা করো। ৩

ঘ.  $\text{BM}_4$  আর্ট্র বিশ্লেষিত হয় কিন্তু  $\text{AM}_4$  আর্ট্র বিশ্লেষিত হয় না— বিশ্লেষণ করো। ৪

৮. ► চারটি মৌলের যোজ্যতা স্তরের ইলেকট্রন বিন্যাস নিচে দেয়া হলো:

মৌল	P	Q	R	S
যোজ্যতা স্তর	$ns^2np^2$	$ns^2$	$(n+1)s^2(n+1)p^5$	$(n+1)s^2$

এখানে  $n = 2$

ক. আলফা কণা কী? ১

খ. এনজাইমকে জৈব প্রভাবক বলা হয় কেন? ২

গ. Q, R এবং S, R দ্বারা গঠিত যৌগের মধ্যে কোনটি গলনাংক বেশি-ব্যাখ্যা করো। ৩

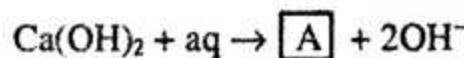
ঘ. P এবং R মৌল দ্বারা গঠিত যৌগের আকৃতি কেমন হবে? যন্ত্রিসহ বিশ্লেষণ করো। ৪

সময় — ২৫ মিনিট

[চেষ্টা]: নৈর্ব্যক্তিক অভিক্ষার উত্তরপত্রে প্রশ্নের জ্ঞানিক নথরের বিপরীতে প্রদত্ত বর্ণসম্পর্কিত বৃত্তসমূহ হতে সঠিক/ সর্বোকৃষ্ট উত্তরের বৃত্তি (●) বল পয়েন্ট কলম দ্বারা সম্পূর্ণ ডরাও কর। প্রতিটি প্রশ্নের মান ১।]

নিচের উদ্ধীপকটি পড় এবং পরবর্তী দুইটি প্রশ্নের

উত্তর দাও:



১. উদ্ধীপকে 'A' এর জন্য প্রযোজ্য তথ্য হলো—

- i. শিখায় ইটের মত লাল বর্ণ দেখা যায়
- ii.  $(\text{NH}_4)_2\text{C}_2\text{O}_4$  এর সাথে সাদা বর্ণ দেয়
- iii. চুন নামে পরিচিত

নিচের কোনটি সঠিক?

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

২. উদ্ধীপকে  $\text{OH}^-$  আয়নের গোচর 0.02M হলে

এর pH কত হবে?

- ক) 12.60
- খ) 12.30
- গ) 1.70
- ঘ) 1.40

৩.  $20^\circ\text{C}$  তাপমাত্রায় 20.2g ভরের একটি সম্পূর্ণ  
দ্রবণে 10.2g দ্রব আছে। ঐ তাপমাত্রায়  
দ্রবটির দ্রাব্যতা কত?

- ক) 1:02
- খ) 50.50
- গ) 102
- ঘ) 202

৪. মাংস কোটাজাতকরণে ব্যবহৃত দ্রবণ হলো—

- i. 2% খাদ্য লবণ
- ii. 10% খাদ্য লবণ
- iii. 2% চিনির দ্রবণ

নিচের কোনটি সঠিক?

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

৫. মাছ, মাংস সংরক্ষণে ব্যবহৃত প্রিজারভেটিভ  
কোনটি?

- ক) সোডিয়াম বেনজয়েট
- খ) সোডিয়াম নাইট্রাইট
- গ) সরবিক এসিড
- ঘ) প্রোপানয়িক এসিড

৬. নিম্নের কোন যৌগে মুক্তজোড় ইলেক্ট্রন সংখ্যা  
সর্বোচ্চ?

- ক) HCl
- খ)  $\text{NH}_3$
- গ)  $\text{H}_2\text{O}$
- ঘ)  $\text{H}_2\text{S}$

নিচের উদ্ধীপকটি পড়ো এবং পরবর্তী দুইটি প্রশ্নের  
উত্তর দাও:80 mL 0.25M  $\text{NH}_4\text{OH}$  দ্রবণে 20mL 0.25M  
HCl দ্রবণ যোগ করা হলো।৭. উদ্ধীপক মিশ্রণে অতিরিক্ত এসিড বা ক্ষারের  
পরিমাণ কত?

- ক) 60 mL  $\text{NH}_4\text{OH}$
- খ) 40 mL  $\text{NH}_4\text{OH}$
- গ) 100 mL HCl
- ঘ) 20 mL HCl

৮. উদ্ধীপক মিশ্রণটির pH পরিবর্তন করতে হলে  
নিম্নের কোনটি সামান্য যোগ করতে হবে?

- ক)  $\text{NH}_4\text{OH}$
- খ)  $\text{HNO}_3$
- গ)  $\text{HCOOH}$
- ঘ)  $\text{CH}_3\text{COOH}$

৯. নিচের কোনটির প্রস্তুতিতে স্টিয়ারিক এসিড  
জাগে?

- ক) স্লো
- খ) কোল্ড ক্রিম
- গ) ট্যালকম পাউডার
- ঘ) লিপস্টিক

১০. “পোলারাইয়নের” সাথে সম্পর্কিত যৌগ  
কোনটি?

- ক) হাইড্রোজেন বন্ধনযুক্ত যৌগ
- খ) সমযোজী যৌগ
- গ) সন্নিবেশ যৌগ
- ঘ) আয়নিক যৌগ

১১. পরমাণুর তৃতীয় শক্তিতে মোট অরবিটাল  
সংখ্যা কত?

- ক) ৩
- খ) 8
- গ) 8
- ঘ) 9

১২. ঢাঁকে কার পড়লে নিচের কোনটি ব্যবহার করা হয়?

- (ক)  $4\% \text{CH}_3\text{COOH}$
- (খ)  $5\% \text{CH}_3\text{COOH}$
- (গ)  $4\% \text{NaHCO}_3$
- (ঘ)  $\text{H}_3\text{BO}_3$

১৩. শিখা পরীক্ষায় ব্যবহার করা হয়—

- i. গাঢ় HCl      ii. প্লাটিনাম তার
  - iii. অনুজ্জ্বল শিখা
- নিচের কোনটি সঠিক?
- (ক) i                  (খ) ii
  - (গ) i ও iii            (ঘ) i, ii ও iii

১৪.  $2\text{SO}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{SO}_3(\text{g}) + 44.8 \text{ kCal}$  বিক্রিয়াটিতে তাপমাত্রা বাড়ালে কী ঘটে?

- (ক)  $\text{SO}_3$  এর উৎপাদন হ্রাস পায়
- (খ) বিক্রিয়া সম্মুখী হয়
- (গ) তরল  $\text{SO}_3$  উৎপন্ন হয়
- (ঘ)  $\text{O}_2$  এর পরিমাণ কমে যায়

১৫. পর্যায় সারণির জনক কে?

- (ক) লোথার মেয়ার
- (খ) মেন্ডেলিফ
- (গ) মোস্লে
- (ঘ) রান্ডারফোর্ড

১৬. নিম্নের কোন মৌলিক জারণ সংখ্যা সর্বোচ্চ হতে পারে?

- (ক) ভানাডিয়াম      (খ) কোবাল্ট
- (গ) ক্রেমিয়াম      (ঘ) আয়রন

১৭. শিখা পরীক্ষায় কোন আয়নের বর্ণ কোবাল্ট কাঁচ দিয়ে হালকা সবুজ দেখা যায়?

- (ক)  $\text{Cu}^{2+}$                   (খ)  $\text{Fe}^{2+}$
- (গ)  $\text{Zn}^{2+}$                   (ঘ)  $\text{Ca}^{2+}$

১৮. অবলোহিত রশ্মির অন্তর্গত সিরিজ হলো—

- i. ব্রাকেট                ii. প্যাশেন
- iii. লাইমেন

নিচের কোনটি সঠিক?

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

১৯. পরিবেশ বান্ধব পদ্ধতি হলো—

i. ম্যাক্রো পদ্ধতি

ii. সেমি মাইক্রো পদ্ধতি

iii. মাইক্রো পদ্ধতি

নিচের কোনটি সঠিক?

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

২০. শ্রীন দ্রাবক কোনটি?

- (ক) কঠিন কার্বন ডাইঅক্সাইড
- (খ) কার্বন ডাইঅক্সাইড গ্যাস
- (গ)  $31.1^\circ\text{C}$  এর নিচের কার্বন ডাইঅক্সাইড
- (ঘ)  $72.8^\circ\text{C}$  তাপমাত্রার কার্বন ডাইঅক্সাইড

২১. বিক্রিয়ার হারের একক কোনটি?

- (ক)  $\text{mol LS}^{-1}$
- (খ)  $\text{mol L}^{-1}\text{S}^{-1}$
- (গ)  $\text{L mol}^{-1}\text{S}^{-1}$
- (ঘ)  $\text{mol L}^{-1}\text{S}$

২২. চতুর্ভুক্তীয় গঠন দেখায়—

- i.  $\text{NH}_4^+$
- ii.  $\text{CCl}_4$
- iii.  $\text{NH}_3$

নিচের কোনটি সঠিক?

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

২৩. মাটির pH 11 হলে ফসল ফলানোর জন্য নিম্নের কোনটি প্রয়োজন?

- (ক) টি.এস.পি
- (খ) চুন
- (গ) ডলোমাইট
- (ঘ) অ্যামোনিয়াম কার্বনেট

২৪. নিম্নের কোন মৌলের দ্বিতীয় আয়নীকরণ বিভব মান সর্বোচ্চ?

- (ক) নিয়ন
- (খ) সোডিয়াম
- (গ) নাইট্রোজেন
- (ঘ) অক্সিজেন

২৫. লাল রশ্মির তরঙ্গ দৈর্ঘ্য  $7000\text{\AA}$  হলে এর তরঙ্গ সংখ্যা কত?

- (ক)  $1.428 \times 10^{-3}\text{nm}$
- (খ)  $14.28 \times 10^3\text{cm}^{-1}$
- (গ)  $1.428 \times 10^{-3}\text{m}^{-1}$
- (ঘ)  $14.28 \times 10^{-3}\text{\AA}$

পৃষ্ঠা	১	২	৩	৪	৫	৬	৭	৮	৯	১০	১১	১২	১৩	১৪
	১৪	(ক)	১৫	(খ)	১৬	(ক)	১৭	(ঘ)	১৮	(গ)	১৯	(গ)	২০	(গ)