

# রাজশাহী বোর্ড-২০১৫

রসায়ন (তত্ত্বীয়)

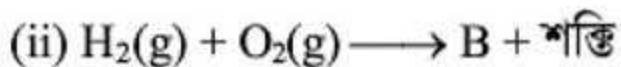
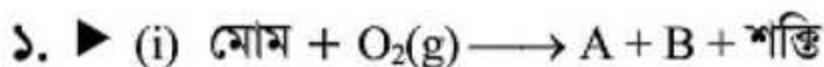
বিষয় কোড:

১	৩	৭
---	---	---

সময় — ২ ঘণ্টা ১০ মিনিট      সূজনশীল প্রশ্ন

পূর্ণমান — ৪০

দ্রষ্টব্য:— ডান পাশের সংখ্যা প্রশ্নের পূর্ণমান জ্ঞাপক। প্রদত্ত উদ্ধৃতিগুলো মনোযোগ দিয়ে  
পড় এবং সংশ্লিষ্ট প্রশ্নগুলোর যথাযথ উত্তর দাও। যে কোনো চারটি প্রশ্নের উত্তর দিতে হবে।



ক. স্ফুটনাঙ্ক কী? ১

খ. আয়োডিনকে তাপ দিলে সরাসরি বাস্পে পরিণত হয় কেন? ২

গ.  $0^{\circ}\text{C}$  তাপমাত্রায় B যৌগের ভৌত অবস্থার ক্রিপ্ত পরিবর্তন ঘটে ব্যাখ্যা  
কর। ৩

ঘ. (i) নং-এ ভৌত ও রাসায়নিক কিন্তু (ii) নং-এ শুধু রাসায়নিক পরিবর্তন  
হয়— বিশ্লেষণ কর। ৮

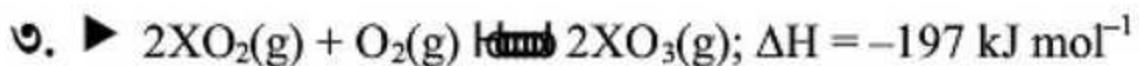
২. ► 180 ভরবিশিষ্ট যৌগ M এর 6.75g বিশ্লেষণ করে 0.45g হাইড্রোজেন,  
2.7g কার্বন এবং 3.6g অক্সিজেন পাওয়া গেল।

ক. আণবিক সংকেত কাকে বলে? ১

খ. স্থূল সংকেত ও আণবিক সংকেতের মধ্যে দুইটি পার্থক্য লেখ। ২

গ. যৌগটির শতকরা সংযুতি নির্ণয় কর। ৩

ঘ. উক্ত ভরসমূহ ব্যবহার করে M যৌগটির আণবিক সংকেত নির্ণয় করা  
সম্ভব—গাণিতিক ব্যাখ্যা দাও। ৮



X মৌলটির পারমাণবিক সংখ্যা = 16

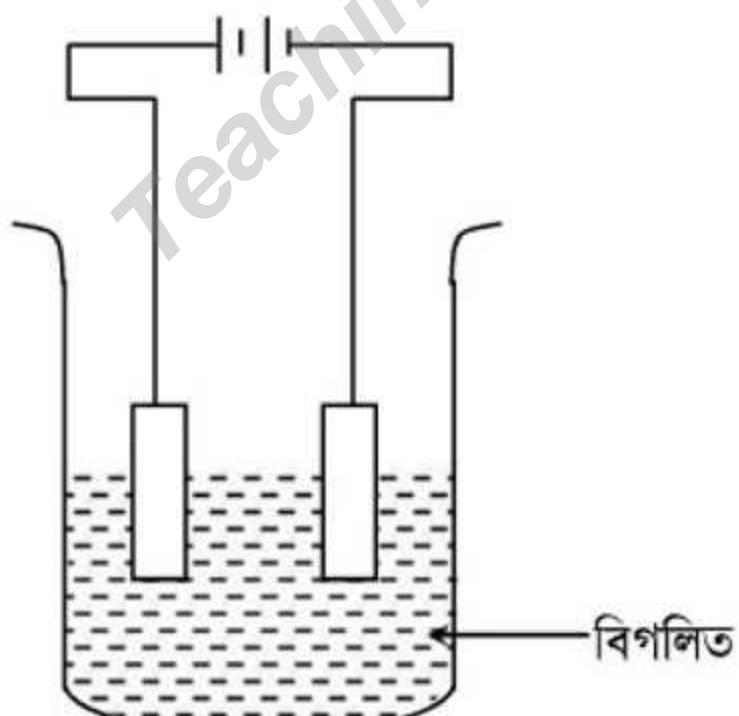
ক. ম্যানেলিফের সংশোধিত পর্যায় সূচিটি লেখ। ১

খ.  $\text{MgCl}_2$  এর গলনাঙ্ক বেশি হয় কেন? ব্যাখ্য কর। ২

গ. উল্লিখিত বিক্রিয়াটির সাম্যাবস্থায় তাপের প্রভাব ব্যাখ্যা কর। ৩

ঘ.  $\text{XO}_2$  গ্যাসটি জীববৈচিত্র্যের ক্ষতিসাধন করে—বিশ্লেষণ কর। ৮

৪. ►



তড়িৎ বিশ্লেষ্য কোষ

- ক. জীবাশ্য জ্বালানি কী? ১
- খ.  $\frac{16}{8}$  M ও  $\frac{18}{8}$  M পরস্পর আইসোটোপ কেন? ২
- গ. উদ্ধীপকের কোষটির অ্যানোড ও ক্যাথোডে সংঘটিত বিক্রিয়া বর্ণনা কর। ৩
- ঘ. উল্লিখিত প্রক্রিয়ায় টয়লেট ক্লিনার প্রস্তুতির জন্য কোষের কীরূপ পরিবর্তন ঘটাতে হবে? যৌক্তিক ব্যাখ্যা দাও। ৪

৫. ►

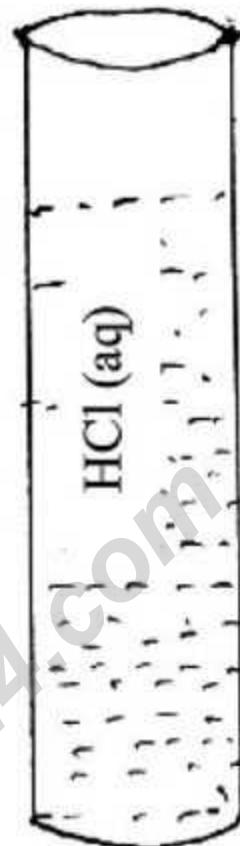
যৌগ A	যৌগ B	যৌগ C
$C_2H_6$	$C_2H_4$	$C_2H_4(OH)_2$

- ক. জৈব যৌগ কাকে বলে? ১
- খ. ট্রিফরেল চিহ্ন দ্বারা কী বুঝানো হয়? ২
- গ. উদ্ধীপকের কোন যৌগটি ব্রোমিন পানির দ্রবণকে বণহীন করবে?  
কারণসহ ব্যাখ্যা কর। ৩
- ঘ. B থেকে A ও C তৈরি করা সম্ভব কি?—বিশ্লেষণ কর। ৪

৬. ►



১ নং



২ নং

- ক.  $\text{P}^{\text{H}}$  কী? ১
- খ. অ্যালুমিনিয়াম ধাতু নিষ্কাশনে ক্রায়োলাইট ব্যবহার করা হয় কেন? ২
- গ. ২নং টেস্টটিউবের যোগটির  $0.25\text{M}$  দ্রবণ তৈরিতে কত গ্রাম দ্রব প্রয়োজন তা নির্ণয় কর। ৩
- ঘ. দ্রবণ দুটির বিক্রিয়া একটি নন-রেডঅ্স বিক্রিয়া-ব্যাখ্যা কর। ৪

সময় — ৩৫ মিনিট

বিশেষ দ্রষ্টব্য: সরবরাহকৃত বহুনির্বাচনি অভীক্ষার উত্তরগতে গ্রন্থের ক্রমিক নম্বরের বিপরীতে প্রদত্ত বর্ণসমূহ হতে সঠিক/সর্বোচ্চস্ত উত্তরের বৃত্তান্ত বল পয়েন্ট ক্ষমতা হারা সম্পূর্ণ উত্তর করো। প্রতিটি গ্রন্থের মান ১।

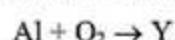
১. নিচের কোন যৌগটি পানিতে দ্রবণীয়?

- |                     |                     |
|---------------------|---------------------|
| (ক) $\text{CaSO}_4$ | (খ) $\text{CaCl}_2$ |
| (গ) $\text{BaSO}_4$ | (ঘ) $\text{BaCl}_2$ |

২. সিল্বার কোন ধাতুর আকরিক?

- |              |          |
|--------------|----------|
| (ক) মার্কারি | (খ) কপার |
| (গ) জিংক     | (ঘ) লেড  |

নিচের বিক্রিয়াটির আলোকে ৩-৫নং প্রশ্নের উত্তর দাও:



৩. বিক্রিয়াটি—

- দহন বিক্রিয়া
- সংশ্লেষণ বিক্রিয়া
- জারণ-বিজারণ বিক্রিয়া

নিচের কোনটি সঠিক?

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

৪. উদ্ধীপকের বিক্রিয়াটি সমতাকরণের ক্ষেত্রে নিচের কোন ক্রমটি সঠিক?

- |             |             |
|-------------|-------------|
| (ক) 2, 3, 4 | (খ) 4, 3, 2 |
| (গ) 3, 2, 4 | (ঘ) 3, 4, 2 |

৫. 17 g 'Y' যৌগ উৎপন্ন করতে কী পরিমাণ অক্সিজেন প্রয়োজন?

- |              |               |
|--------------|---------------|
| (ক) 1 mol    | (খ) 0.5 mol   |
| (গ) 0.25 mol | (ঘ) 0.125 mol |

৬.  $\text{Ca}^{2+}$  আয়নে ইলেক্ট্রন সংখ্যা কতটি?

- |        |        |
|--------|--------|
| (ক) 22 | (খ) 20 |
| (গ) 18 | (ঘ) 16 |

৭.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  যৌগে C মৌলটির শতকরা সংযুক্তি কত?

- |            |            |
|------------|------------|
| (ক) 45.28% | (খ) 43.39% |
| (গ) 14.63% | (ঘ) 11.32% |

৮. নিচের কোন পদার্থটির উর্ধ্বপাতন ঘটে?

- |             |             |
|-------------|-------------|
| (ক) আয়োডিন | (খ) ব্রোমিন |
| (গ) ক্লোরিন | (ঘ) ফ্লোরিন |

৯. কোন মৌলটির পারমাণবিক ব্যাসার্ধ বেশী?

- |        |        |
|--------|--------|
| (ক) K  | (খ) Si |
| (গ) Na | (ঘ) Al |

১০. প্লাস ক্লিনারের মূল উপাদান কোনটি?

- |                                      |
|--------------------------------------|
| (ক) $\text{Ca}(\text{OCl})\text{Cl}$ |
|--------------------------------------|

- |                              |
|------------------------------|
| (ক) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ |
|------------------------------|

- |                            |
|----------------------------|
| (খ) $\text{NH}_4\text{Cl}$ |
|----------------------------|

- |                   |
|-------------------|
| (গ) $\text{NH}_3$ |
|-------------------|

১১. মোমে কার্বনের সাথে কোন মৌলটি থাকে?

- |                |                |
|----------------|----------------|
| (ক) অক্সিজেন   | (খ) হাইড্রোজেন |
| (গ) নাইট্রোজেন | (ঘ) সালফার     |

১২. কোনটি অসম্পৃষ্ট হাইড্রোকার্বন?

- |                            |                               |
|----------------------------|-------------------------------|
| (ক) $\text{C}_2\text{H}_6$ | (খ) $\text{C}_3\text{H}_6$    |
| (গ) $\text{C}_3\text{H}_8$ | (ঘ) $\text{C}_4\text{H}_{10}$ |

নিচের উদ্ধীপকের আলোকে ১৩ ও ১৪ নং প্রশ্নের উত্তর দাও:

১. এবং ৭ পারমাণবিক সংখ্যাবিশিষ্ট দুইটি মৌল পরস্পরের সাথে যুক্ত হয়ে Q নামক একটি যৌগ গঠন করে

১৩. Q যৌগটির ক্ষেত্রে—

- মুক্ত জোড় ইলেক্ট্রন দুটি
- বন্ধন জোড় ইলেক্ট্রন তিনটি
- ভ্যানডার ওয়ালস শক্তি নেই বললেই চলে

নিচের কোনটি সঠিক?

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

১৪. Q যৌগটির জলীয় দ্রবণের pH মান কত

- |          |           |
|----------|-----------|
| (ক) 0-3  | (খ) 3-7   |
| (গ) 7-11 | (ঘ) 11-14 |

১৫. ছাটে পেইসমেকার বসাতে কোনটি ব্যবহৃত হয়?

- |                       |                         |
|-----------------------|-------------------------|
| (ক) ${}^{32}\text{P}$ | (খ) ${}^{60}\text{Co}$  |
| (গ) প্লুটোনিয়াম-238  | (ঘ) ${}^{106}\text{Ru}$ |

১৬.  $\text{C}_4\text{H}_{10}$  এর গলনাংক কত?

- |                            |                            |
|----------------------------|----------------------------|
| (ক) $-190^{\circ}\text{C}$ | (খ) $-183^{\circ}\text{C}$ |
| (গ) $-138^{\circ}\text{C}$ | (ঘ) $-130^{\circ}\text{C}$ |

১৭. অ্যালকোহলের কার্যকরী মূলক কোনটি?

- |           |          |
|-----------|----------|
| (ক) -COOH | (খ) -CO  |
| (গ) -OH   | (ঘ) -CHO |

১৮.  $\text{CuSO}_4$  যৌগে সালফারের জারণ সংখ্যা কত?

- |        |        |
|--------|--------|
| (ক) +6 | (খ) +5 |
| (গ) +4 | (ঘ) +2 |

১৯. ধাবার সোডার সংকেত কোনটি?

- |                               |                              |
|-------------------------------|------------------------------|
| (ক) $\text{NH}_4\text{HCO}_3$ | (খ) $\text{NaHCO}_3$         |
| (গ) $\text{H}_2\text{CO}_3$   | (ঘ) $\text{Na}_2\text{CO}_3$ |

