

# PHYSICAL SCIENCE 2016

## ভৌতবিজ্ঞান

### প্রথম অংশ

1. যে কোনো দশটি প্রশ্নের অতি সংক্ষিপ্ত উত্তর দাও :

1 × 10

- 1.1.  $^{14}_6C$  ও  $^{16}_8O$  এর মধ্যে কোন কণার সংখ্যা সমান?
- 1.2. সেলসিয়াস স্কেলে দুটি বস্তুর উয়তার পার্থক্য  $10^\circ$  হলে কেলভিন স্কেলে ওই উষ্ণতার পার্থক্য কত হবে?
- 1.3. কোনো পরমাণুর M কক্ষে সর্বাধিক কটি ইলেকট্রন থাকতে পারে?
- 1.4. STP-তে 2.24 লিটার  $N_2$  এর ভর কত গ্রাম? ( $N = 14$ )
- 1.5. একটি বস্তুর ভর ও আপেক্ষিক তাপ যথাক্রমে m গ্রাম ও ক্যালোরি/গ্রাম/ $^\circ C$ । CGS এককে বস্তুটির জলসম কত?
- 1.6.  $\beta$ -রশ্মি পরমাণুর কোন অংশ থেকে নির্গত হয়?
- 1.7. কী ধরনের লেন্স সমান্তরাল আলোকরশ্মিগুচ্ছকে অপসারী রশ্মিগুচ্ছে পরিণত করে?
- 1.8. ফ্লেমিং এর বামহস্ত নিয়মে চৌম্বকক্ষেত্র ও তড়িৎক্ষেত্রের মধ্যবর্তী কোণ কত?
- 1.9. জলের অণুতে অক্সিজেন ও হাইড্রোজেন পরমাণুর মধ্যে কোন প্রকৃতির রাসায়নিক বন্ধন বিদ্যমান?
- 1.10. তীব্রতম তড়িৎঋণাত্মক মৌল কোনটি?
- 1.11. অ্যালুমিনিয়ামকে সোডিয়াম হাইড্রক্সাইডের জলীয় দ্রবণ সহযোগে উত্তপ্ত করলে কোন গ্যাস নির্গত হয়?
- 1.12. লঘু সালফিউরিক অ্যাসিডে বেরিয়াম ক্লোরাইডের জলীয় দ্রবণ যোগ করলে যে অধঃক্ষেপ পড়ে তার সংকেত লেখো।
- 1.13. n সংখ্যক কার্বন পরমাণুযুক্ত অ্যালকেনে হাইড্রোজেন পরমাণুর সংখ্যা কত?

### 'খ' বিভাগ

- 2.1. কোনো মৌলের পরমাণুর সর্ববহিস্থ কক্ষ M এবং পরমাণুটির এই কক্ষে 6টি ইলেকট্রন আছে। পরমাণুটির K ও L কক্ষে কটি করে ইলেকট্রন আছে? পরমাণুটির কেন্দ্রকে প্রোটন ও নিউট্রন সংখ্যা সমান হলে পরমাণুটির পারমাণবিক সংখ্যা ও ভরসংখ্যা কত? 1+1+1
- 2.2. ডালটন-এর পরমাণুবাদের তিনটি ত্রুটি উল্লেখ করো। 3
- 2.3.  $^{40}_{20}Ca$  ও  $^{35}_{17}Cl$  যদি যথাক্রমে  $Ca^{2+}$  ও  $Cl^{-}$  গঠন করে তবে আয়ন দুটির মধ্যে কোন দুটি কণার সংখ্যা সমান থাকে? 2
- 3.1. চার্লসের সূত্রটি বিবৃত করো এবং সূত্রটিকে গাণিতিক রূপে প্রকাশ করো। 2+2
- 3.2. গ্যাসের অণুগুলির গতির ওপর গ্যাসের উষ্ণতা ও চাপ কীভাবে নির্ভর করে? 2

(Contd.)

- 3.3. STP-তে 91 c.c. আয়তনের কোনো গ্যাসকে উত্তপ্ত করে উষ্ণতা  $27^{\circ}\text{C}$  করা হল। গ্যাসের চাপ অপরিবর্তিত থাকলে, এই উষ্ণতায় গ্যাসটির আয়তন কত হবে? 2
- 4.1.  $\text{CO}$ ,  $\text{C}_2\text{H}_4$  ও  $\text{NO}$  যৌগ তিনটির এক মোলে উপস্থিত অণুর সংখ্যা সমান। এদের মধ্যে দুটি যৌগের 1 গ্রামে উপস্থিত অণুর সংখ্যা সমান হলেও অবশিষ্ট যৌগটির 1 গ্রামে উপস্থিত অণুর সংখ্যা এদের থেকে পৃথক। যৌগটিকে চিহ্নিত করো। এই যৌগটির 1 গ্রামে উপস্থিত অণুর সংখ্যা নির্ণয় করো। যৌগ তিনটির মধ্যে কোনটির 1 গ্রামে উপস্থিত পরমাণু সংখ্যা সর্বাধিক? ( $H = 1, C = 12, N = 14, O = 16$ ) 2+1+1
- 4.2. গ্রাম পারমাণবিক ভর বলতে কী বোঝায় একটি উদাহরণ সহ লেখো। 2
- 4.3. 24 গ্রাম ম্যাগনেশিয়ামকে অক্সিজেনে সম্পূর্ণরূপে পোড়ালে কত গ্রাম ম্যাগনেশিয়াম অক্সাইড উৎপন্ন হয়? ( $Mg = 24, O = 16$ ) 2
- 5.1. পরমশূন্য উন্নতা কাকে বলে? উষ্ণতার কেলভিন স্কেল কী? 2+2
- 5.2. STP-তে  $22.4 \text{ L}$   $\text{CO}_2$  এ অক্সিজেন পরমাণুর সংখ্যা কত? 2
- 5.3.  $^{37}_{17}\text{Cl}$  থেকে  $\text{Cl}^-$  আয়ন উৎপন্ন হল এবং  $^{35}_{17}\text{Cl}$  থেকে অপর একটি  $\text{Cl}^-$  আয়ন উৎপন্ন হল। দুটি  $\text{Cl}^-$  আয়নের মধ্যে কোন কণার সংখ্যা পৃথক?  $^{37}\text{Cl}$  ও  $^{35}\text{Cl}$  এর মধ্যে সম্পর্ক কী? 1+1

### 'গ' বিভাগ

- 6.1. কোন উন্নতায় সেলসিয়াস ও ফারেনহাইট স্কেলের পাঠ সমান হবে নির্ণয় করো। 2
- 6.2. আপেক্ষিক তাপের সংজ্ঞা দাও। 2
- 6.3.1. দুটি ভিন্ন উদ্ভূতার বস্তু পরস্পরের সংস্পর্শে এলে কী হবে? 2
- 6.3.2. তাপগ্রাহিতা ও জলসমের SI একক লেখো। 1+1
- 7.1.1. বিবর্ধক কাচের লেন্স উত্তল না অবতল? 1
- 7.1.2. উত্তল লেন্সের আলোক কেন্দ্র বলতে কী বোঝায়? 2
- 7.2. শুদ্ধ ও অশুদ্ধ বর্ণালি কাকে বলে? রামধনু শুদ্ধ না অশুদ্ধ বর্ণালি? 2+1
- 7.3. প্রিজমের মধ্যে দিয়ে সাদা আলো পাঠালে কোন বর্ণের আলোর বিচ্যুতি সর্বোচ্চ হবে ও কোন বর্ণের আলোর বিচ্যুতি ন্যূনতম হবে? 2
- 8.1. একটি বস্তুর দৈর্ঘ্য 5 সেমি ও রৈখিক বিবর্ধন 1.5 হলে প্রতিবিস্তার দৈর্ঘ্য কত হবে? 2
- 8.2. রোধাঙ্ক বলতে কী বোঝায়? একটি পরিবাহী তারের রোধ তারটির ব্যাসের ওপর কীভাবে নির্ভর করে? 2+2
- 8.3. 3 ওহম, 4 ওহম ও 5 ওহম রোধবিশিষ্ট তিনটি পরিবাহীকে একটি কোশের সঙ্গে সমান্তরাল সমবায়ে যুক্ত করলে কোন রোধটির মধ্যে দিয়ে সর্বোচ্চ ও কোন রোধটির মধ্যে দিয়ে সর্বনিম্ন তড়িৎ প্রবাহিত হবে? 2
- 9.1.1. তড়িৎপ্রবাহের ফলে কোনো ধাতব পরিবাহীতে  $800 \text{ J}$  তাপ উৎপন্ন হল। প্রবাহমাত্রা 1A ও পরিবাহীর রোধ 20 ওহম হলে কত সময় ধরে তড়িৎ প্রবাহিত হয়েছিল নির্ণয় করো। 2

- 9.1.2. বিভব প্রভেদ ও তড়িৎচালক বলের মধ্যে দুটি পার্থক্যের উল্লেখ করো। 2+2
- 9.2. একটি বাস্তবের গায়ে লেখা আছে '220V-60W'। এর অর্থ কী? 2
- 9.3. গৃহস্থালিতে ব্যবহৃত তড়িৎ সরঞ্জামগুলি সমান্তরাল সমবায়ে যুক্ত থাকে কেন ব্যাখ্যা করো। 2
- 10.1. একটি বার্লোচক্রের ঘূর্ণনে কী প্রভাব দেখা যাবে যদি (□) চুম্বকের মেরুর অবস্থান উলটে দেওয়া হয়, (□□) তড়িৎপ্রবাহের মাত্রা বৃদ্ধি করা হয়? 1+1
- 10.2. তিনটি উপায় উল্লেখ করো যাতে তড়িৎচুম্বকের শক্তি বাড়ানো যেতে পারে। 3
- 10.3.1. একটি যন্ত্রের নাম লেখো যাতে তড়িৎচুম্বক ব্যবহৃত হয়। 1
- 10.3.2. 'আর্থিং'-এর প্রয়োজনীয়তা কী? 2
- 11.1. ডায়োডকে ভালভ বলা হয় কেন? 2
- 11.2. X-রশ্মি উৎপাদনের নীতিটি উল্লেখ করো। 2
- 11.3.1.  $\alpha$ ,  $\beta$  ও  $\gamma$  রশ্মিকে ভেদন ক্ষমতার ঊর্ধ্বক্রম অনুসারে সাজাও। কোনটি সব থেকে বেশি তড়িৎ আধান যুক্ত? 2+1
- 11.3.2. নিউক্লিয় বিভাজনের দুটি বৈশিষ্ট্যের উল্লেখ করো। 2

### 'ঘ' বিভাগ

- 12.1. কোন মৌলের পরমাণুতে 17টি ইলেকট্রন ও 18টি নিউট্রন আছে। কোন কণাটির সংখ্যা দ্বারা মেন্ডেলিফের পর্যায় সারণিতে মৌলটির অবস্থান নির্ণয় করা যায় না? মৌলটি মেন্ডেলিফের পর্যায় সারণিতে কোন পর্যায় ও কোন গ্রুপে অবস্থিত? 1+2
- 12.2. জারণ ও বিজারণ বিক্রিয়ার ইলেকট্রনীয় তত্ত্বের ভিত্তিতে নীচের কোনটি জারণ বিক্রিয়া এবং কোনটি বিজারণ বিক্রিয়া শনাক্ত করো : 1+1
- $Ca \longrightarrow Ca^{2+} + 2e$
- $O + 2e \longrightarrow O^{2-}$
- 12.3. দীর্ঘ পর্যায় সারণিতে দ্বিতীয় পর্যায়ে কটি মৌল আছে? ওই পর্যায়ের শেষ মৌলটির নাম কী? এটি কোন গ্রুপে অবস্থিত? 1+1+1
- 13.1. জৈব যৌগ এবং অজৈব যৌগের মধ্যে দুটি পার্থক্য লেখো। 2
- 13.2. PVC এর মনোমার কী? PVC এর একটি ব্যবহার উল্লেখ করো। 1+1
- 13.3. বাম স্তম্ভের সঙ্গে ডানস্তম্ভের সামঞ্জস্য বিধান করো:  $8 \times \frac{1}{2} = 4$

| বাম স্তম্ভ                                              |        | ডান স্তম্ভ |
|---------------------------------------------------------|--------|------------|
| (1) অ্যাসিটিলিন অণুতে কার্বন-কার্বন বন্ধনের সংখ্যা      | (□)    | ছোটো       |
| (2) Li পরমাণুর আকারের তুলনায় Na পরমাণুর আকার           | (□□)   | মিথেন      |
| (3) ডুরালুমিনে বর্তমান                                  | (□□□)  | কার্বন     |
| (4) নিয়নের সর্ববহিস্থ কক্ষে                            | (□□)   | Cu         |
| (5) ক্লোরিন পরমাণুর আকার ব্রোমিন পরমাণুর আকারের তুলনায় | (□)    | বড়ো       |
| (6) প্রতিটি জৈব যৌগে বর্তমান                            | (□□)   | আটটি       |
| (7) পলিমার গঠন করে                                      | (□□□)  | তিনটি      |
| (8) আলেয়া উৎপন্নের জন্য দায়ী                          | (□□□□) | ইথিলিন     |

14.1. পরীক্ষাগারে নাইট্রিক অ্যাসিড প্রস্তুতির জন্য নীচের বিষয়গুলি উল্লেখ করো : 1+1+1

(□) প্রারম্ভিক রাসায়নিক দ্রব্যসমূহ

(□□) বিক্রিয়ার সমিত রাসায়নিক সমীকরণ।

পরীক্ষাগারে প্রস্তুত নাইট্রিক অ্যাসিড কীভাবে সংগ্রহ করা হয়?

14.2. তড়িৎ বিশ্লেষণ পদ্ধতিতে লোহার চামচের উপর নিকেলের প্রলেপ দিতে তড়িৎবিশ্লেষ্য, ক্যাথোড ও অ্যানোড রূপে কী কী ব্যবহৃত হয়? 3

14.3. সমিত রাসায়নিক সমীকরণসহ গাঢ় সালফিউরিক অ্যাসিডের নিরুদন ধর্মের একটি উদাহরণ দাও। 2

15.1.1. আকরিকের সংজ্ঞা দাও। 2

15.1.2. ম্যাগনেশিয়াম ও জিংকের একটি করে আকরিকের উদাহরণ দাও। 1+2

15.2. একটি পরমাণু থেকে অপর একটি পরমাণুতে সম্পূর্ণ ইলেকট্রন স্থানান্তরের মাধ্যমে কোন ধরনের রাসায়নিক বন্ধন গঠিত হয়? একটি উদাহরণ দিয়ে দেখাও। 1+2

15.3. নীচের পদার্থ দুটির প্রত্যেকের একটি করে ব্যবহার উল্লেখ করো : 1+1

(□) ইউরিয়া

(□□) মিথিলেটেড স্পিরিট।

16.1. বায়ুদূষণকারী সালফার ডাইঅক্সাইড গ্যাসের তিনটি উৎসের উল্লেখ করো। বায়ুমণ্ডলে অতিরিক্ত সালফার ডাইঅক্সাইডের উপস্থিতির একটি ক্ষতিকর প্রভাব উল্লেখ করো। 3+1

16.2. কীভাবে পরিবর্তিত করবে? 2



16.3. নীচের যৌগদুটিতে উপস্থিত কার্যকরী গ্রুপের সংকেত লেখো : 1+1

ইথাইল অ্যালকোহল, অ্যাসিট্যালডিহাইড।

- 17.1. একটি জৈব যৌগের আণবিক সংকেত  $C_2H_4$ ; এটি কার্বন টেট্রাক্লোরাইডে দ্রবীভূত ব্রোমিনের বর্ণকে বর্ণহীন করে। জৈব যৌগটিকে শনাক্ত করো। 2
- 17.2. বিক্ষিপ্ত সূর্যালোকে ক্লোরিনের সঙ্গে মিথেনের প্রতিস্থাপন বিক্রিয়ার প্রথম ধাপের সমিত রাসায়নিক সমীকরণটি লেখো। 2
- 17.3. কী ঘটে সমিত রাসায়নিক সমীকরণসহ লেখো: 2+2
- (□) লঘু হাইড্রোক্লোরিক অ্যাসিডের মধ্যে লৌহচূর্ণ যোগ করা হল।
- (□□) জিঙ্কের গুঁড়ো গাঢ় জলীয় সোডিয়াম হাইড্রক্সাইড সহযোগে ফোটানো হল।

[ কেবলমাত্র বহিরাগত পরীক্ষার্থীদের জন্য ]  
'ও' বিভাগ

18. যে কোনো পাঁচটি প্রশ্নের উত্তর দাও।

2 × 5 = 10

- 18.1. STP তে V লিটার  $O_2$  গ্যাসে n সংখ্যক  $O_2$  অণু থাকলে STP তে  $\frac{V}{2}$  লিটার  $SO_2$  গ্যাসে এবং 2V লিটার  $H_2$  গ্যাসে যথাক্রমে  $SO_2$  ও  $H_2$  অণুর সংখ্যা কত?
- 18.2. প্রোটন, নিউট্রন ও ইলেকট্রনকে ক্রমহ্রাসমান ভর অনুসারে সাজাও।
- 18.3. তড়িৎ বর্তনীতে অ্যামিটার ও ভোল্টমিটার কীভাবে যুক্ত করা হয়?
- 18.4. লেন্স কাকে বলে?
- 18.5. ধূমায়মান সালফিউরিক অ্যাসিড কী?
- 18.6. হাইড্রোজেন ক্লোরাইডে কী ধরনের রাসায়নিক বন্ধন বর্তমান? ইলেকট্রন-ডট গঠন ঐকে দেখাও।
- 18.7. মিথেন ও অ্যাসিটিলিনের একটি করে ব্যবহার উল্লেখ করো।