AGLASEM.COM

WEST BENGAL

MODEL QUESTION PAPER

Class 10
Annual Exam

Madhyamik Pariksha
Board Exam

PHYSICAL SCIENCE

(For Regular & External Candidates)

Time : Three Hours Fifteen Minutes

(First *fifteen* minutes for reading the question paper)

Full Marks { 90 – For Regular Candidates
100 – For External Candidates

Special credit will be given for answers which are brief and to the point.
Marks will be deducted for spelling mistakes, untidiness & bad handwriting.

কেবলমাত্র বহিরাগত পরীক্ষার্থীদের 'ঙ' বিভাগের প্রশ্নগুলির উত্তর দিতে হবে।

প্রান্তিক সংখ্যাগুলি প্রতিটি প্রশ্নের পূর্ণমান নির্দেশ করছে।

aglasem.com

'ক' বিভাগ

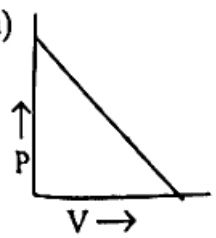
1. বহু বিকল্পভিত্তিক প্রশ্ন। প্রতিটি প্রশ্নের নীচে চারটি করে বিকল্প উত্তর দেওয়া আছে। যেটি ঠিক সেটি লেখো: 1×15=15

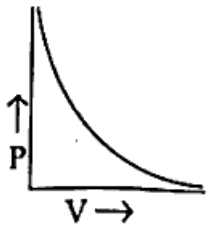
1.1 বায়ুমণ্ডলের কোন্ স্তরটির ঘনত্ব সবচেয়ে বেশী?

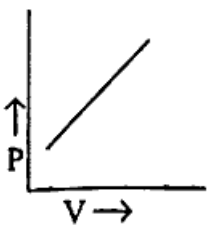
(a) ট্রোপোস্ফিয়ার (b) স্ট্র্যাটোস্ফিয়ার

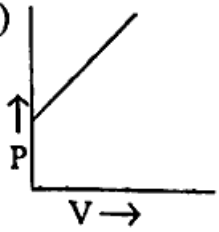
(c) মেসোস্ফিয়ার (d) থার্মোস্ফিয়ার

1.2 গ্যাস সংক্রান্ত বয়েলের সূত্রের লেখচিত্রটি হল

(a) 

(b) 

(c) 

(d) 

1.3 গ্যাসীয় পদার্থের আণবিক ভর (M) ও বাষ্প ঘনত্বের (D) সম্পর্কটি হল

(a) $2M = D$ (b) $M = D^2$

(c) $M = 2.8\,D$ (d) $M = 2\,D$

1.4 একটি অবতল দর্পণের বক্রতা ব্যাসার্ধ 20 সে.মি. হলে দর্পণটির ফোকাস দৈর্ঘ্য হবে

(a) 20 সে.মি.
(b) 15 সে.মি.
(c) 10 সে.মি.
(d) 40 সে.মি.

1.5 দৃশ্যমান আলোর তরঙ্গদৈর্ঘ্য থেকে নীচের কোন্‌টির তরঙ্গদৈর্ঘ্য বড়ো?

(a) x-রশ্মি
(b) অবলোহিত রশ্মি
(c) γ-রশ্মি
(d) অতিবেগুনি রশ্মি

1.6 দন্তচিকিৎসকগণ ব্যবহার করেন

(a) উত্তল দর্পণ
(b) উত্তল লেন্স
(c) অবতল দর্পণ
(d) অবতল লেন্স

1.7 একটি ইলেকট্রনের আধান হল

(a) -3.2×10^{-19}C
(b) -1.6×10^{-19}C
(c) 1.6×10^{-19}C
(d) 3.2×10^{-19}C

1.8 পরিবাহীর রোধ (R) ও পরিবাহীতে তড়িৎ প্রবাহের সময় (t) অপরিবর্তিত থাকলে পরিবাহীতে উৎপন্ন তাপ (H) ও প্রবাহমাত্রার (I) সম্পর্ক হল

(a) $H \alpha I$
(b) $H \alpha \frac{1}{I^2}$
(c) $H \alpha I^2$
(d) $H \alpha \frac{1}{I}$

1.9 কোনও পরিবহীর মধ্য দিয়ে 2 মিনিটে 12 C আধান প্রবাহিত হলে, তড়িৎপ্রবাহমাত্রা হল

(a) 6 অ্যাম্পিয়ার
(b) 0.1 অ্যাম্পিয়ার
(c) 24 অ্যাম্পিয়ার
(d) 10 অ্যাম্পিয়ার

1.10 দীর্ঘ পর্যায় সারণিতে শ্রেণির সংখ্যা হল

(a) 9
(b) 13
(c) 18
(d) 19

1.11 দীর্ঘ পর্যায় সারণির শ্রেণি 17-এর অন্তর্গত Cl (17), I (53), F (9), Br (35)-এর জারণ ধর্মের ক্রম হল

(a) $F<Cl<Br<I$
(b) $Cl>I>F>Br$
(c) $Cl>F>Br>I$
(d) $F>Cl>Br>I$

1.12 নীচের কোন্ আয়নীয় যৌগের ক্ষেত্রে কোনও আয়নেরই অষ্টক নেই?

(a) LiH
(b) CaO
(c) NaCl
(d) $MgCl_2$

aglasem.com

1.13 নীচের কোন্ যৌগটির কঠিন অবস্থা অণু দ্বারা গঠিত নয়?

(a) চিনি (b) গ্লুকোজ

(c) সোডিয়াম ফ্লুওরাইড (d) হাইড্রোজেন ক্লোরাইড

1.14 অ্যাসিটিক অ্যাসিড একটি মৃদু তড়িৎ বিশ্লেষ্য, কারণ অ্যাসিটিক অ্যাসিড জলীয় দ্রবণে

(a) তড়িতের অপরিবাহী (b) সম্পূর্ণরূপে বিয়োজিত হয়

(c) আংশিক বিয়োজিত হয় (d) বিয়োজিত হয় না

1.15 তড়িৎ বিশ্লেষণের সময়

(a) ক্যাথোডে জারণ ও অ্যানোডে বিজারণ ঘটে (b) উভয় তড়িদ্দ্বারে জারণ ঘটে

(c) উভয় তড়িদ্দ্বারে বিজারণ ঘটে (d) ক্যাথোডে বিজারণ ও অ্যানোডে জারণ ঘটে

'খ' বিভাগ

2. নিম্নলিখিত প্রশ্নগুলির উত্তর দাও (বিকল্প প্রশ্নগুলি লক্ষণীয়) :

2.1 জীবাশ্ম জ্বালানির বিকল্প একটি জ্বালানির উল্লেখ করো। 1

2.2 বায়ুমণ্ডলের উষ্ণতা বৃদ্ধি করে এমন একটি গ্যাসের নাম লেখো। 1

অথবা

শূন্যস্থান পূরণ করো:

ওজোন স্তর সূর্য থেকে আগত _____ রশ্মির ভূপৃষ্ঠে আপতনকে প্রতিহত করে। 1

2.3 SI পদ্ধতিতে গ্যাসের চাপএর একক কী? 1

2.4 চার্লসের সূত্রের ধ্রুবক কী কী? 1

অথবা

নীচের বিবৃতিটি সত্য না মিথ্যা লেখো

উষ্ণতার কেলভিন স্কেলের প্রতি ডিগ্রি ব্যবধান সেলসিয়াস স্কেলের প্রতি ডিগ্রি ব্যবধানের সমান। 1

2.5 কোনও দর্পণে বস্তুর দৈর্ঘ্যের তুলনায় ছোটো দৈর্ঘ্যের অসদ্ প্রতিবিম্ব গঠিত হতে পারে কি? 1

2.6 মোটরগাড়ির হেড লাইটে কোন্ ধরনের দর্পণ ব্যবহার করা হয়? 1

2.7 লাল ও নীল বর্ণের আলোর জন্য কোনও মাধ্যমের প্রতিসরাঙ্ক যথাক্রমে μ_r ও μ_b হলে কোন্‌টির মান বেশি?

2.8 SI পদ্ধতিতে তড়িৎ আধানের একক কী?

2.9 তড়িৎ-পরিবাহিতার একক কী? 1

অথবা

ফিউজ তারের উপাদান কী কী? 1

2.10 'কিলোওয়াট-ঘণ্টা' কোন্ ভৌত রাশির একক? 1

2.11 বামস্তম্ভের সঙ্গে ডানস্তম্ভের সামঞ্জস্য বিধান করো: 1×4=4

বামস্তম্ভ	ডানস্তম্ভ
2.11.1 অ্যাসিটিক অ্যাসিড	(a) তড়িৎ অপরিবাহী
2.11.2 কাচ	(b) মৃদু তড়িৎ-বিশ্লেষ্য
2.11.3 সর্বাধিক তড়িৎ ঋণাত্মক মৌল	(c) ক্রিপটন
2.11.4 একটি অভিজাত মৌল	(d) ফ্লুওরিন

2.12 F, I, Br, Cl কে ক্রমহ্রাসমান তড়িৎ ঋণাত্মকতা অনুসারে সাজাও। 1

2.13 দীর্ঘ পর্যায় সারণির কোন্ শ্রেণিতে গ্যাসীয়, তরল এবং কঠিন তিনটি ভৌত অবস্থার মৌলই বর্তমান? 1

অথবা

ক্ষার ধাতুগুলি দীর্ঘ পর্যায় সারণির কোন্ গ্রুপের অন্তর্গত? 1

2.14 'ড্যাশ্' চিহ্ন দিয়ে H_2O অণুর প্রথাগত উপস্থাপনা দেখাও। 1

2.15 হাইড্রাইড আয়নের (H^-) ইলেকট্রন বিন্যাস কোন্ মৌলের পরমাণুর ইলেকট্রন বিন্যাসের মতো? 1

অথবা

হাইড্রোজেন অণুর লুইস ডট ডায়াগ্রাম অঙ্কন করো। 1

2.16 একটি সমযোজী তরল পদার্থের উদাহরণ দাও। 1

2.17 নীচের বিবৃতিটি সত্য না মিথ্যা লেখো:

কঠিন NaCl এর তড়িৎ পরিবাহিতা গলিত NaCl এর তড়িৎ পরিবাহিতা থেকে বেশি।

2.18 তড়িৎ বিশ্লেষণ পদ্ধতিতে অ্যালুমিনিয়াম নিষ্কাশণে ক্যাথোডে কী বিক্রিয়া ঘটে? 1

অথবা

নীচের বিবৃতিটি সত্য না মিথ্যা লেখো:

তড়িৎ বিশ্লেষ্য পদার্থের মধ্যে দিয়ে মুক্ত ইলেকট্রনগুলি তড়িৎ পরিবহন করে।

'গ' বিভাগ

3. নিম্নলিখিত প্রশ্নগুলির উত্তর দাও (বিকল্প প্রশ্নগুলি লক্ষণীয়): 2×9

3.1 বিশ্ব উষ্ণায়ন কী? 2

3.2 770 mmHg চাপে 27°C উষ্ণতায় কোনও নির্দিষ্ট ভরের হাইড্রোজেন গ্যাস $75cm^3$ আয়তন অধিকার করে। ওই উষ্ণতায় 750 mmHg চাপে ওই ভরের হাইড্রোজেন গ্যাস কত আয়তন অধিকার করবে? 2

অথবা

2 অ্যাটমস্ফিয়ার চাপে ও 300K উষ্ণতায় 64g O_2 গ্যাসের (O=16) আয়তন কত হবে?

($R = 0.082$ লিটার-অ্যাটমস্ফিয়ার মোল$^{-1}$K^{-1}) 2

3.3 লঘুতর থেকে ঘনতর মাধ্যমে আলোরশ্মির প্রতিসরণে চ্যুতিকোন নির্ণয় করো।
(আপতন কোণ = i এবং প্রতিসরণ কোণ = r) 2

অথবা

সূর্যালোকে গাছের সবুজ পাতাগুলি 'সবুজ' দেখায় কেন? 2

3.4 মুক্ত বর্তনীতে তড়িৎ-কোশের তড়িৎচালক বলের সংজ্ঞা দাও। 2

3.5 দীর্ঘ পর্যায় সারণির শ্রেণি 2 এর মৌলগুলিকে ক্ষারমৃত্তিকা ধাতু বলা হয় কেন? 2

অথবা

একটি সন্ধিগত মৌল এবং একটি ইউরেনিয়ামোত্তর মৌলের উদাহরণ দাও। 2

3.6 NH_3 তে কোন্ ধরনের রাসায়নিক বন্ধন বর্তমান? NH_3 এর লুইস ইলেকট্রন ডট্ ডায়াগ্রাম অঙ্কন করো।

(H ও N এর পারমাণবিক সংখ্যা যথাক্রমে 1 ও 7) 2

3.7 সোডিয়াম ফ্লুওরাইডে আয়নীয় বন্ধন কীভাবে গঠিত হয়?

(F ও Na এর পারমাণবিক সংখ্যা যথাক্রমে 9 ও 11)

অথবা

C এর সর্ববহিস্থ কক্ষে 4 টি ইলেকট্রন এবং O এর সর্ববহিস্থ কক্ষে 6 টি ইলেকট্রন আছে। CO_2 অণুর লুইস ডট্ ডায়াগ্রাম অঙ্কন করো।

3.8 দুটি ভৌত ধর্মের সাহায্যে ন্যাপথালিন ও সোডিয়াম ক্লোরাইডের মধ্যে পার্থক্য করো। 2

3.9 তীব্র তড়িদ্ বিশ্লেষ্য বলতে কী বোঝায়? 2

অথবা

ক্যাথোড ও অ্যানোড তড়িদ্দ্বার বলতে কী বোঝায়? 2

'ঘ' বিভাগ

4. নিম্নলিখিত প্রশ্নগুলির উত্তর দাও (বিকল্প প্রশ্নগুলি লক্ষণীয়):

4.1 বয়েল সূত্র ও চার্লসের সূত্রের সমন্বিত রূপটি প্রতিষ্ঠা করো । 3

4.2 উচ্চ উষ্ণতায় একটি ধাতব অক্সাইডের 40 গ্রামের সঙ্গে অ্যালুমিনিয়ামের বিক্রিয়ায় ধাতুটির 28 গ্রাম এবং 25.5 গ্রাম অ্যালুমিনিয়াম অক্সাইড উৎপন্ন হল। বিক্রিয়াটির জন্য কত গ্রাম অ্যালুমিনিয়াম প্রয়োজন হল?

অথবা 3

সালফিউরিক অ্যাসিড ও সোডিয়াম হাইড্রক্সাইডের বিক্রিয়ার রাসায়নিক সমীকরণ হল:

$H_2SO_4 + 2NaOH \longrightarrow Na_2SO_4 + 2H_2O$

4.9 গ্রাম সালফিউরিক অ্যাসিডের সঙ্গে সম্পূর্ণরূপে বিক্রিয়া করার জন্য কত গ্রাম সোডিয়াম হাইড্রক্সাইড প্রয়োজন হবে? https://www.westbengalboard.com

(H = 1, O = 16, Na = 23, S = 32)

3

4.3 একটি আলো বায়ু মাধ্যম থেকে অপর একটি মাধ্যমের ওপর আপতিত হল। এই মাধ্যমটির প্রতিসরাঙ্ক 1.5 হলে এবং মাধ্যমটিতে আলোটির তরঙ্গদৈর্ঘ্য 4000Å হলে, বায়ু মাধ্যমে আলোটির তরঙ্গদৈর্ঘ্য কত? এই মাধ্যমটিতে আলোটির বেগ কত? 3

অথবা

কোনও সমবাহু প্রিজমে আলোর প্রতিসরণের ফলে চ্যুতিকোণ হল 40°। প্রিজমের মধ্যে দিয়ে রশ্মির গতিপথ প্রিজমের ভূমির সমান্তরাল হলে, প্রিজমের প্রথম পৃষ্ঠে আপতন কোণ কত হয় নির্ণয় করো। 3

4.4 একটি উত্তল লেন্সের প্রধান অক্ষের সমান্তরাল আপতিত রশ্মিগুচ্ছের জন্য প্রতিসৃত রশ্মির চিত্র আঁকো। ফোকাস (F) চিহ্নিত করো। 3

অথবা

উত্তল লেন্সের অভিসারী ক্রিয়া ব্যাখ্যা করো। 3

4.5 দীর্ঘদৃষ্টি ত্রুটি কী? কোন্ ধরণের লেন্স ব্যবহার করে এই ত্রুটির প্রতিকার করা যায়? 2+1

4.6 '240V–60W' ও '240V–100W' রেটিংএর দুটি বৈদ্যুতিক বাতিকে শ্রেণি সমবায়ে যুক্ত করা হলে কোন্ বাতিটি অধিকতর উজ্জ্বলভাবে জ্বলবে?
(উভয় বাতির ফিলামেন্টের উপাদান একই) 3

অথবা

5Ω আভ্যন্তরীণ রোধ ও 2V তড়িৎচালক বল বিশিষ্ট একটি তড়িৎ-কোশকে 15Ω রোধের সঙ্গে যুক্ত করা হল। কোশের প্রান্তদ্বয়ের মধ্যে বিভব প্রভেদ কত হবে নির্ণয় করো। 3

4.7 ইলেকট্রিক মোটরে কোন্ শক্তি কোন্ শক্তিতে রূপান্তরিত হয়? গৃহস্থালির বৈদ্যুতিক লাইনে বৈদ্যুতিক বাতি, বৈদ্যুতিক পাখা, রেফ্রিজারেটর ইত্যাদি সমান্তরাল সমবায়ে যুক্ত থাকে কেন? 3

4.8 ওহ্ম-এর সূত্রটি বিবৃত করো। কোনও পরিবাহীর দুই প্রান্তে 10V বিভব প্রভেদ প্রয়োগ করলে 0.1A তড়িৎ প্রবাহমাত্রা হয়। পরিবাহীর রোধ নির্ণয় করো। 2+1

4.9 দীর্ঘ পর্যায় সারণির শ্রেণি 16 এর প্রথম তিনটি মৌল হল O, S ও Se। এদের পারমাণবিক ব্যাসার্ধের নিম্নক্রমে, তড়িৎ ঋণাত্মকতার ঊর্ধ্বক্রমে এবং আয়োনাইজেশন শক্তির নিম্নক্রমে সাজাও। 3

4.10 $MgCl_2$ তে কী ধরনের রাসায়নিক বন্ধন বর্তমান? কীভাবে $MgCl_2$ তে রাসায়নিক বন্ধন গঠিত হয়। (Mg ও Cl এর পারমাণবিক সংখ্যা যথাক্রমে 12 ও 17) 2+1

অথবা

সোডিয়াম ক্লোরাইডের জলীয় দ্রবণ তড়িৎ সুপরিবাহী কিন্তু চিনি বা গ্লুকোজের জলীয় দ্রবণ তড়িৎ সুপরিবাহী নয় কেন ব্যাখ্যা করো? 3

4.11 তড়িৎলেপন কী? কপারের কোনও বস্তুর ওপর সিলভারের তড়িৎলেপনে ক্যাথোডটি কী? 2+1

4.12 প্লাটিনাম তড়িদ্দ্বার ব্যবহার করে অম্লায়িত জলের তড়িৎবিশ্লেষণে ক্যাথোডে সংঘটিত বিক্রিয়াটি লেখো। তড়িৎবিশ্লেষণের জন্য বিশুদ্ধ জলের পরিবর্তে অম্লায়িত জল ব্যবহার করা হয় কেন? 1+2

অথবা

Cu—ইলেকট্রোড ব্যবহার করে $CuSO_4$ এর জলীয় দ্রবণের তড়িৎবিশ্লেষণে ক্যাথোডে ও অ্যানোডে সংঘটিত বিক্রিয়াদুটি লেখো। তড়িৎবিশ্লেষণ পদ্ধতিতে অশুদ্ধ কপার ধাতুর পরিশোধনে অ্যানোড হিসেবে কী ব্যবহৃত হয়? 2+1

'ঙ' বিভাগ

(কেবল বহিরাগত পরীক্ষার্থীদের জন্য)

5. নিম্নলিখিত প্রশ্নগুলির উত্তর দাও (যে কোনও **চারটি**): 1×4

5.1 জ্বালানির তাপনমূল্যের SI একক কী?

5.2 1 mol গ্যাসের জন্য আদর্শ গ্যাস সমীকরণটি লেখো।

5.3 দীর্ঘ পর্যায় সারণির কোন্ শ্রেণি থেকে শ্রেণি 12 পর্যন্ত সন্ধিগত মৌলগুলির অবস্থান?

5.4 ডায়নামোতে কোন্ ধরণের শক্তি তড়িৎ শক্তিতে রূপান্তরিত হয়?

5.5 $CHCl_3$ অণুতে কয়টি সমযোজ্যতা বন্ধন আছে?

6. নিম্নলিখিত প্রশ্নগুলির উত্তর দাও (যে কোনও **তিনটি**) : 2×3

6.1 6 ওহ্ম ও 4 ওহ্ম রোধ বিশিষ্ট দুটি পরিবাহী তার সমান্তরাল সমবায়ে যুক্ত করলে সমবায়টির তুল্য রোধ কত হবে?

6.2 অবতল লেন্সের প্রধান অক্ষ বলতে কী বোঝায়?

6.3 হাইড্রোজেনের ধর্মের সঙ্গে দীর্ঘ পর্যায় সারণির শ্রেণি 17 মৌলগুলির দুটি ধর্মের সাদৃশ্য উল্লেখ করো।

6.4 গলিত সোডিয়াম ক্লোরাইড তড়িৎ পরিবহন করতে পারে কেন?

(ENGLISH VERSION)

(For Regular & External Candidates)

Time : Three Hours Fifteen Minutes

(First ***fifteen*** minutes for reading the question paper)

Full Marks { 90 – For Regular Candidates
100 – For External Candidates

Only the External Candidates will answer Group 'E'.

Figures in the margin indicate full marks for each question.

Group 'A'

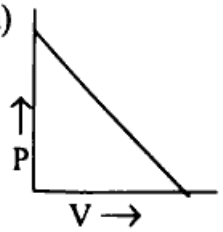
1. Multiple choice questions. Four alternative answers are given for each of the following questions. Write the correct one. $1 \times 15 = 15$

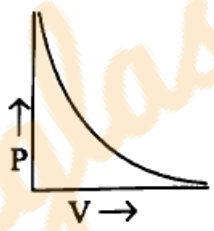
1.1 Which layer of atmosphere has the greatest density ?

(a) Troposphere (b) Stratosphere

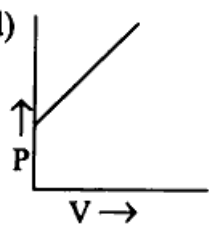
(c) Mesosphere (d) Thermosphere

1.2 The P – V graph of Boyle's Law related to gas is

(a) 

(b) 

(c) 

(d) 

1.3 The relation between molecular mass (M) and vapour density (D) of gaseous substance is –

(a) $2M = D$ (b) $M = D^2$

(c) $M = 2.8D$ (d) $M = 2D$

1.4 If the radius of curvature of a concave mirror is 20cm, then focal length of the mirror will be

(a) 20 cm (b) 15 cm

(c) 10 cm (d) 40 cm

1.5 The wavelength of which of the following is greater than that of visible light ?

(a) x - ray (b) infrared ray

(c) γ - ray (d) ultraviolet ray

1.6 Dentists use

(a) convex mirror (b) convex lens

(c) concave mirror (d) concave lens

1.7 Charge of an electron is

(a) $-3.2 \times 10^{-19}C$ (b) $-1.6 \times 10^{-19}C$

(c) $1.6 \times 10^{-19}C$ (d) $3.2 \times 10^{-19}C$

1.8 If the resistance (R) of the conductor and time of flow of current in the conductor (t) remain unchanged, the relation between the heat produced (H) in the conductor and flow of current (I) is

(a) $H \alpha I$ (b) $H \alpha \frac{1}{I^2}$

(c) $H \alpha I^2$ (d) $H \alpha \frac{1}{I}$

1.9 If 12C of charge flows through a conductor for 2 minutes, the electric current is

(a) 6 amperes (b) 0.1 amperes

(c) 24 amperes (d) 10 amperes

1.10 Number of groups in the long periodic table is

(a) 9 (b) 13

(c) 18 (d) 19

1.11 The order of oxidising property of Cl (17), I (53), F (9), Br (35) belonging to group 17 of long periodic table is

(a) $F < Cl < Br < I$ (b) $Cl > I > F > Br$

(c) $Cl > F > Br > I$ (d) $F > Cl > Br > I$

1.12 For which of the following ionic compounds no ion has octet?

(a) LiH (b) CaO

(c) NaCl (d) $MgCl_2$

1.13 The solid state of which of the following compounds is not composed of molecules?

(a) Sugar (b) Glucose

(c) Sodium fluoride (d) Hydrogen chloride

aglasem.com

1.14 Acetic acid is a weak electrolyte because in aqueous solution acetic acid is
(a) non-conductor of electricity (b) completely dissociated
(c) partially dissociated (d) not dissociated

1.15 During electrolysis
(a) oxidation occurs at cathode and reduction occurs at anode
(b) oxidation occurs at both the electrodes
(c) reduction occurs at both the electrodes
(d) reduction occurs at cathode and oxidation occurs at anode.

Group 'B'

2. Answer the following questions (alternatives are to be noted):

2.1 Mention one fuel which is alternative to fossil fuel. 1

2.2 Write the name of a gas which increases atmospheric temperature. 1

OR

Fill in the blank :-
_____radiation, coming from the sun is prevented by the ozone layer from falling on the earth's surface. 1

2.3 What is SI unit of pressure of gas ? 1

2.4 What are constants in Charles' law ? 1

OR

Write whether the following statement is ***True*** or ***False***:
Per degree interval in kelvin scale of temperature is equal to per degree interval in celcius scale. 1

2.5 Is it possible to form a virtual image of shorter length than the length of the object by any mirror? 1

2.6 Which type of mirror is used in the headlight of a motor car? 1

2.7 If the refractive indices of a medium for red and blue colours of light are μ_r and μ_b respectively, which one is greater in magnitude? 1

2.8 What is the SI unit of electric charge? 1

2.9 What is the unit of electrical conductance? 1

OR

What are the constituents of fuse wire? 1

2.10 'Kilowatt – hour' is the unit of which physical quantity? 1

2.11 Match the Right column with the Left column : 1 × 4

Left column	Right column
2.11.1 Acetic acid	(a) non conductor of electricity
2.11.2 Glass	(b) Weak electrolyte
2.11.3 Most electronegative element	(c) Krypton
2.11.4 One noble element	(d) Fluorine

2.12 Arrange F, I, Br, Cl in decreasing order of electronegativity : 1

2.13 In which group of long periodic table, elements of all three physical state – gaseous, liquid and solid are present? 1

OR

To which group of long periodic table do the alkali metals belong? 1

2.14 Show the conventional representation of H_2O molecule by 'dash' sign. 1

2.15 The electronic configuration of hydride ion (H^-) is like the electronic configuration of the atom of which element? 1

OR

Draw the Lewis dot diagram of H_2 molecule. 1

2.16 Give example of a covalent liquid. 1

2.17 Write whether the following statement is ***True*** or ***False*** :

The electrical conductivity of solid NaCl is greater than the electrical conductivity of fused NaCl. 1

2.18 What reaction occurs at the cathode in the electrolyte method of extraction of aluminium? 1

OR

Write whether the following statement is ***True*** or ***False:-***

Free electrons carry electricity through electrolytic substances. 1

Group 'C'

3. Answer the following questions (alternatives are to be noted) : 2 × 9

3.1 What is global warming ? 2

3.2 At a pressure of 770 mmHg a fixed mass of hydrogen gas occupies a volume of $75cm^3$ at 27°C. What volume will the mass of hydrogen gas occupy at that temperature and 750mmHg pressure ? 2

OR

What will be the volume of 64g of O_2 gas (O=16) at a pressure of 2 atmosphere and temperature of 300K?
$R = 0.082$ litre – atmosphere $mol^{-1} K^{-1}$ 2

3.3 Determine the angle of deviation for the refraction of light rays from rarer to denser medium.
(angle of incidence = i, angle of refraction = r) 2

OR

Why do the green leaves of tree appear 'green' in sunlight ? 2

3.4 Give the definition of electromotive force of an electric cell in open circuit. 2

3.5 Why are the elements of group 2 of long periodic table called alkaline earth metals ? 2

OR

Give example of a transitional element and a transuranic element. 2

3.6 What type of chemical bond is present in NH_3? Draw Lewis electron dot diagram of NH_3. 2
(The atomic number of H and N are 1 and 7 respectively)

3.7 How is ionic bond formed in sodium fluoride? 2
(The atomic number of F and Na are 9 and 11 respectively)

OR

C has 4 electrons in its outermost shell and O has 6 electrons in its outermost shell. Draw the Lewis dot diagram of CO_2 molecule. 2

3.8 Distinguish between naphthalene and sodium chloride by two physical properties https://www.westbengalboard.com 2

3.9 What is meant by strong electrolyte? 2

OR

What are meant by cathode and anode electrodes? 2

Group 'D'

4. Answer the following questions (alternatives are to be noted) :

4.1 Establish the combined form of Boyle's law and Charles' law. 3

4.2 By the reaction of aluminium with 40 grams of metallic oxide and high temperature, 28 grams of the metal and 25.5 grams of aluminium oxide are produced. How many grams of aluminium are required for the reaction? 3

OR

The chemical equation for the reaction between sulphuric acid and sodium hydroxide is:

$$H_2SO_4 + 2NaOH \longrightarrow Na_2SO_4 + 2H_2O$$

How many grams of sodium hydroxide will be required to react completely with 4.9 grams of sulphuric acid?

(H = 1, O = 16, Na = 23, S = 32) 3

4.3 A light is incident from air medium on another medium. If the refractive index of this medium is 1.5 and the wavelength of light in this medium is 4000Å, what is the wavelength of light in the air medium ? What is the velocity of the light in this medium? 3

OR

As a result of refraction of light through an equilateral prism the angle of deviation becomes 40°. If the paths of the ray through the prism is parallel to the base of the prism, determine the angle of incidence at the first surface of prism. 3

4.4 Draw refracted rays for the incident rays which are parallel to the principal axis of a convex lens. Mark focus (F). 3

OR

Explain the converging action of a convex lens. 3

4.5 What is long-sightedness ? What type of lens is used to remedy this defect ? 2 + 1

4.6 If two electric bulbs of ratings '240 V–60 W' and '240 V–100 W' are connected in series, which one will shine brighter ?

(Filaments of both the bulbs are of same material) 3

OR

An electric cell of internal resistance 5Ω and emf 2 V is connected to a resistor of 15Ω. Determine the potential difference between the two ends of the cell. 3

4.7 Which energy is transformed to which energy in an electric motor? Why in domestic circuits, electric bulbs, electric fans, refrigerators etc., are connected in parallel combination ? 3

4.8 State Ohm's law. If a potential difference of 10 V is applied between the two ends of a conductor, electric current of 0.1 A flows. Determine the resistance of the conductor. 2 + 1

4.9 The first three elements of group 16 of long periodic table are O, S, and Se. Arrange them in the order of decreasing atomic radius, increasing electro negativity and decreasing ionization energy. 3

4.10 What type of chemical bond is present in $MgCl_2$? How are the chemical bonds formed in $MgCl_2$?

(Atomic number of Mg and Cl are 12 and 17 respectively) 1 + 2

OR

Explain why an aqueous solution of sodium chloride is conductor of electricity but the aqueous solution of sugar or glucose is not? 3

4.11 What is electroplating ? What is the cathode in the electroplating of silver over a copper material? 2 + 1

4.12 Write the reaction occurring at the cathode in the electrolysis of acidulated water using platinum electrodes. Why is acidulated water instead of pure water used for electrolysis? 1 + 2

OR

Write the reactions occurring at cathode and anode in the electrolysis of the aqueous solution of $CuSO_4$ using Cu – electrodes. What is used as anode in refining of impure copper metal by the process of electrolysis ? 2 + 1

Group 'E'

(For external candidates only)

5. Answer the following questions (any **four**) 1 × 4

5.1 What is the SI unit of calorific value of fuels?

5.2 Write down the ideal gas equation for 1 mol gas.

5.3 From which group to group 12 of long periodic table are the transitional elements located?

5.4 Which type of energy is transformed to electrical energy in a dynamo?

5.5 How many covalent bonds are present in $CHCl_3$ molecule ?

6. Answer the following questions (any **three**) : 2 × 3

6.1 If two conductor wires of resistences 6 ohms and 4 ohms are connected in parallel combination, what will be the equivalent resistance of the combination?

6.2 What is meant by the principal axis of a concave lens?

6.3 Mention similarity of properties of hydrogen with two properties of group 17 elements of long periodic table.

6.4 Why fused sodium chloride can conduct electricity?

Sample Papers

- CBSE Sample Papers
- ICSE / ISC Board Sample Papers
- AP Board Sample Papers
- Assam Board Sample Papers
- Bihar Board Sample Papers
- Chhattisgarh Board Sample Papers
- Goa Board Sample Papers
- Gujarat Board Sample Papers
- Haryana Board Sample Papers
- HP Board Sample Papers
- J&K State Board Sample Papers
- Jharkhand Board Sample Papers
- Karnataka Board Sample Papers
- Kerala Board Sample Papers

Sample Papers

- MP Board Sample Papers
- Maharashtra Board Sample Papers
- Manipur Board Sample Papers
- Mizoram Board Sample Papers
- Orissa Board Sample Papers
- Punjab Board Sample Papers
- Rajasthan Board Sample Papers
- Tamil Nadu Board Sample Papers
- Telangana State Board Sample Papers
- Tripura Board Sample Papers
- UP Board Sample Papers
- Uttarakhand Board Sample Papers
- West Bengal Board Sample Papers

