

2026 年度 一般入学試験（1 月 30 日）

地理歴史・公民・理科

〔世界史探究, 日本史探究, 政治・経済〕
〔物理基礎・化学基礎・生物基礎〕

（試験時間 60 分）

この問題冊子には、「世界史探究」「日本史探究」「政治・経済」の 3 科目及び「理科（物理基礎・化学基礎・生物基礎）」を掲載しています。解答する科目を間違えないように選択しなさい。

注 意 事 項

- 1 試験開始の合図があるまで、この問題冊子の中を見てはいけません。
- 2 この注意事項は、問題冊子の裏表紙にも続きます。問題冊子を裏返して必ず読みなさい。ただし、問題冊子を開いてはいけません。
- 3 この問題冊子は、131 ページあります。出題科目、ページ及び選択方法は、下表のとおりです。

出 題 科 目		ペ ー ジ	選 択 方 法
地理 歴史 ・ 公民	世界史探究	4 ～ 27	左の 3 科目のうち 1 科目を選択して解答する。
	日本史探究	28 ～ 61	
	政治・経済	62 ～ 89	
理科	物理基礎・化学基礎・ 生物基礎	91 ～ 131	試験時間内に左の 3 科目のうち 2 科目を選択して解答する。

- 4 試験中に問題冊子の印刷不鮮明、ページの落丁・乱丁及び解答用紙の汚れ等に気付いた場合は、手を挙げて監督者に知らせなさい。
- 5 「地理歴史・公民」の科目を選択する者は「地理歴史・公民解答用紙」を、「理科」の科目を選択する者は「理科解答用紙」を使用しなさい。

「理科」は解答用紙 1 枚で 2 科目を解答します。解答の順番は問いません。解答時間（60 分）の配分は自由です。

裏表紙へ続く、裏表紙も必ず読むこと。

6 解答用紙には解答欄以外に次の記入欄があるので、それぞれ正しく記入し、マークしなさい。

① 試験コード欄・座席番号欄

試験コード・座席番号(数字)を記入し、さらにその下のマーク欄にマークしなさい。正しくマークされていない場合は、採点できないことがあります。

② 氏名欄

氏名・フリガナを記入しなさい。

③ 解答科目欄

解答する科目を一つ選び、科目名の右の○にマークしなさい。マークされていない場合又は複数の科目にマークされている場合は、0点となります。

7 解答は、解答用紙の解答欄にマークしなさい。例えば、

10

と表示のある問いに対して③と解答する場合は、次の(例)のように解答番号10の解答欄の③にマークしなさい。

(例)

解答 番号	解 答 欄									
10	①	②	●	④	⑤	⑥	⑦	⑧	⑨	⑩

8 問題冊子の余白等は適宜利用してよいが、どのページも切り離してはいけません。

9 試験終了後、問題冊子は持ち帰りなさい。

理 科

(物理基礎・化学基礎・生物基礎)

試験時間内に下記の3科目のうち2科目を選択して解答すること。

出 題 科 目	ペ ー ジ
物 理 基 礎	92 ～ 103
化 学 基 礎	104 ～ 113
生 物 基 礎	114 ～ 131

「理科」は解答用紙1枚で2科目を解答します。解答の順番は問いません。解答時間(60分)の配分は自由です。

(注)理科を選択した者は、試験時間内に「物理基礎」「化学基礎」「生物基礎」のうち2科目を選択して解答すること。

化 学 基 礎

(解答番号 ～)

必要があれば、原子量は次の値を使うこと。

H 1.0 C 12 N 14

また、必要があれば、次の値を使うこと。

アボガドロ定数 $6.0 \times 10^{23}/\text{mol}$

0°C , $1.013 \times 10^5 \text{ Pa}$ で 1 mol の気体が占める体積 22.4 L

第 1 問 次の問い(問 1 ～ 9)に答えよ。

問 1 人間生活に利用されている物質に関する記述として下線部に誤りを含むものを、次の①～⑤のうちから一つ選べ。

- ① 金は、すべての金属の中で展性・延性が最も大きく、化学的に非常に安定している。
- ② 水素は、最も軽い気体であり、燃料電池に利用されている。
- ③ ポリエチレンは、単量体であるエチレンが付加重合してできた高分子化合物である。
- ④ アセチレンは、分子内に三重結合をもつ気体である。都市ガスに利用されている。
- ⑤ 塩化カルシウムは、空気中の水分を徐々に吸収する。凍結防止剤に利用されている。

問2 次の物質ア～カのうち、純物質に分類されるものはどれか。すべてを正しく選択しているものを、下の①～⑥のうちから一つ選べ。 2

ア 空 気

イ ドライアイス

ウ 真^{しん}ちゅう

エ しょうゆ

オ ダイヤモンド

カ 石灰水

① ア, イ

② ア, ウ

③ イ, オ

④ ウ, カ

⑤ エ, オ

⑥ エ, カ

問 3 図 1 は、物質の三態間の状態変化を示したものである。図 1 中の A ～ C は、固体、液体、気体のいずれかを表しており、矢印はその状態変化の向きを示している。図 1 中の空欄 **ア** ～ **ウ** に当てはまる状態変化の身近な例の組合せとして最も適当なものを、下の①～⑥のうちから一つ選べ。 **3**

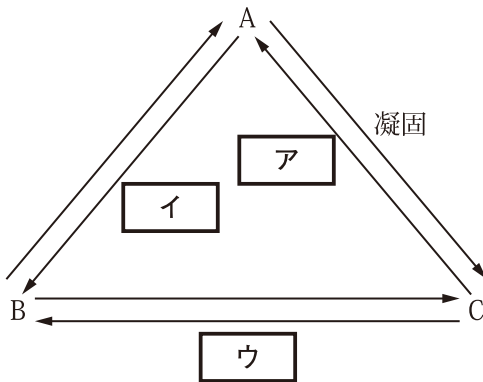


図 1

	ア	イ	ウ
①	暖かい日に濡れたタオルを外に干したら、よく乾いた。	真夏にチョコレートが融けた。	タンスに入れておいた防虫剤がなくなった。
②	真夏にチョコレートが融けた。	タンスに入れておいた防虫剤がなくなった。	暖かい日に濡れたタオルを外に干したら、よく乾いた。
③	タンスに入れておいた防虫剤がなくなった。	暖かい日に濡れたタオルを外に干したら、よく乾いた。	真夏にチョコレートが融けた。
④	暖かい日に濡れたタオルを外に干したら、よく乾いた。	タンスに入れておいた防虫剤がなくなった。	真夏にチョコレートが融けた。
⑤	真夏にチョコレートが融けた。	暖かい日に濡れたタオルを外に干したら、よく乾いた。	タンスに入れておいた防虫剤がなくなった。
⑥	タンスに入れておいた防虫剤がなくなった。	真夏にチョコレートが融けた。	暖かい日に濡れたタオルを外に干したら、よく乾いた。

問 4 次の①～⑥のうち，原子の価電子の数が最も小さい物質を一つ選べ。

4

- | | | |
|------|------|--------|
| ① 窒素 | ② 水素 | ③ 酸素 |
| ④ 塩素 | ⑤ 炭素 | ⑥ アルゴン |

問 5 次の①～⑥のうち，アルカリ土類金属に属する元素として最も適当なものを一つ選べ。

5

- | | | |
|------|------|------|
| ① Li | ② Cu | ③ Al |
| ④ Ca | ⑤ Zn | ⑥ Ag |

問 6 次の①～⑥のうち，同素体の関係にある組合せとして最も適当なものを一つ選べ。

6

- | | | |
|-----------|-----------|-------------|
| ① 酸素とオゾン | ② 塩化水素と塩酸 | ③ 黒鉛とドライアイス |
| ④ 黄リンとリン酸 | ⑤ 水と氷 | ⑥ 窒素と二酸化炭素 |

問 7 次の①～⑥のうち，電気陰性度の差から結合の極性が最も大きいと考えられるものを一つ選べ。

7

- | | | |
|-------|-------|-------|
| ① H—O | ② H—C | ③ H—H |
| ④ H—N | ⑤ H—F | ⑥ H—B |

化学基礎

問 8 化学結合に関する記述として誤りを含むものを、次の①～⑤のうちから一つ選べ。 8

- ① N_2 は、N 原子どうしが共有結合によって結びついている。
- ② NH_4^+ は、 H^+ と NH_3 が配位結合によって結びついたものである。
- ③ HCl は、 H^+ と Cl^- がイオン結合によって結びついている。
- ④ 単体の Al は金属結合によってできており、自由電子は原子どうしを結びつける役割をしている。
- ⑤ CH_4 を構成する一つの C 原子と四つの H 原子を結びつけている四つの結合は、すべて同じ共有結合であり区別できない。

問 9 0°C , $1.013 \times 10^5 \text{ Pa}$ のとき、窒素 N_2 の密度は何 g/L か。最も適当な数値を、次の①～⑤のうちから一つ選べ。 9 g/L

- ① 0.10 ② 0.30 ③ 0.60 ④ 1.3 ⑤ 2.0

(下 書 き 用 紙)

化学基礎の試験問題は次に続く。

第2問 次の問い(問1～4)に答えよ。

問1 エタン C_2H_6 と酸素 O_2 の化学反応に関する次の問い(a～c)に答えよ。

a C_2H_6 と O_2 の化学反応式は、次の式(1)のように表される。式(1)中の空欄

ア ～ ウ に当てはまる係数の組合せとして最も適当なものを、
下の①～⑥のうちから一つ選べ。 10



	ア	イ	ウ
①	5	2	4
②	5	3	5
③	6	4	6
④	6	2	4
⑤	7	3	5
⑥	7	4	6

b 式(1)において、15.0 g の C_2H_6 が O_2 と反応して完全燃焼すると、生成する二酸化炭素 CO_2 の体積は、 0°C 、 $1.013 \times 10^5 \text{ Pa}$ で何 L か。最も適当な数値を、次の①～⑤のうちから一つ選べ。 11 L

- ① 11 ② 22 ③ 34 ④ 45 ⑤ 56

- c 式(1)において、15.0 g の C_2H_6 が完全燃焼するために必要な O_2 の物質質量は何 mol か。最も適当な数値を、次の①～⑤のうちから一つ選べ。

12 mol

- ① 0.50 ② 1.0 ③ 1.8 ④ 3.5 ⑤ 7.0

- 問 2 水素原子が 3.0×10^{23} 個含まれているアンモニアの質量は何 g か。最も適当な数値を、次の①～⑤のうちから一つ選べ。 13 g

- ① 2.6 ② 2.8 ③ 3.0 ④ 3.2 ⑤ 3.4

- 問 3 酸と塩基の定義、水素イオン濃度、中和、電離度、pH に関する記述として誤りを含むものを、次の①～⑤のうちから一つ選べ。 14

- ① アンモニアと水の反応において、ブレンステッド・ローリーの定義によると、水は酸としてはたらいている。
- ② 硝酸と硫酸が同じモル濃度のとき、硫酸の方が水素イオン濃度は大きくなる。
- ③ 塩酸と酢酸水溶液のモル濃度と体積がそれぞれ同じであるとき、それぞれの水溶液を過不足なく中和するのに必要な塩基の物質質量は、塩酸の方が多くなる。
- ④ 酢酸の電離度は、モル濃度が小さく、温度が高くなるほど大きくなる。
- ⑤ $\text{pH} = 3$ の塩酸を水で 1000 倍に薄めると、 $\text{pH} = 6$ になる。

化学基礎

問 4 硝酸銅(Ⅱ) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ 水溶液と硝酸銀 AgNO_3 水溶液の混合水溶液がある。

この混合水溶液に銅片 Cu を入れると、混合水溶液中の金属イオンのモル濃度は Cu を入れる前に比べてどのように変化するか。最も適当なものを、次の①～⑤のうちから一つ選べ。

15

- ① Cu^{2+} の濃度は増加し、 Ag^+ の濃度は変わらない。
- ② Cu^{2+} の濃度は増加し、 Ag^+ の濃度は減少する。
- ③ Cu^{2+} の濃度は減少し、 Ag^+ の濃度は変わらない。
- ④ Cu^{2+} の濃度は減少し、 Ag^+ の濃度は増加する。
- ⑤ Cu^{2+} の濃度は変わらないが、 Ag^+ の濃度は減少する。

(下 書 き 用 紙)