

年度	2026年度
試験日	2026年2月19日(木)
学部	教育学部
入試制度	一般選抜(B方式)
試験科目	化学

出題意図及び解答例(解答のポイント)

【注意事項】

※公開する解答例には、別解がある場合があります。

※お問い合わせいただいた内容は本学で確認し、必要がある場合には、入学センターWebサイトに掲載いたします。個別に回答することはありません。

※お問い合わせ先：早稲田大学入学センター nyusi@list.waseda.jp

■出題意図

早稲田大学教育学部の一般選抜では、①教科に関する確かな基礎学力と②「教える・伝える力」の基盤となる高い論理的思考能力と言語運用能力に関する能力を評価・判定します。

化学の出題範囲は、化学基礎、化学です。

■解答例(解答のポイント)

I

問1 ア：2 イ：12 ウ：充填率 エ：熔融塩電解

問2 オ：⑤

問3 ⑤

問4 高さ [cm] $\frac{4\sqrt{6}}{3}r$
体積 [cm³] $8\sqrt{2}r^3$

問5 密度 [g/cm³] $\frac{\sqrt{2}M}{8N_A r^3}$

問6 化学反応式 $Mg + 2H_2O \rightarrow Mg(OH)_2 + H_2$
捕集方法 水上置換

II

問1 ア：青 イ：白 ウ：配位 エ：水素

問2 $[Cu(H_2O)_4]^{2+}$

問3 酸性

問4 $CuSO_4 \cdot 3H_2O$
 $CuSO_4 \cdot H_2O$

問5 40.5 g

問6 (i) Cu

(ii) 正極

(iii) 硫酸銅(II)水溶液中の Cu^{2+} が還元されて、濃度が減少していくため。

(iv) 硫酸銅(II)水溶液の濃度を硫酸亜鉛(II)水溶液の濃度よりも高くする。

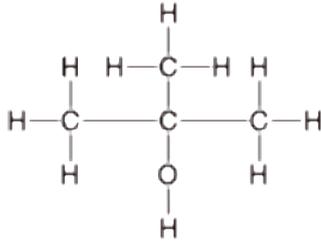
III

問1 ア：ヒドロキシ基

問2 高級アルコールでは、疎水性の炭化水素基の影響がおおきくなるため。

問3 側鎖が多い分子では、分子間でヒドロキシ基が近づきにくくなり、水素結合が弱まるため。

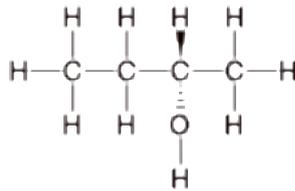
問4 (i) H_2



(ii)

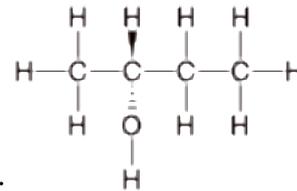
(iii) アンモニア性硝酸銀

(iv) A” : X B” : X C” : ○ D” : ○



(v) 化合物 C :

化合物 D :



(vi) ③

問5 (i) $6CO_2 + 6H_2O \rightarrow C_6H_{12}O_6 + 6O_2$

(ii) $C_6H_{12}O_6 \rightarrow 2C_2H_5OH + 2CO_2$

(iii) $C_2H_5OH + 3O_2 \rightarrow 2CO_2 + 3H_2O$

問6 グルコース溶液を $45^\circ C$ に加熱するために、化石燃料由来のエネルギーを使用することがあるから。

IV

③