

立教大学 2026 年度一般入試 2月9日実施  
理学部化学科・生命理学科、環境学部

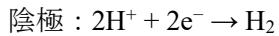
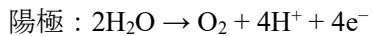
化学科目 解答

(注意事項)

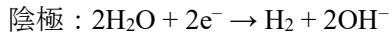
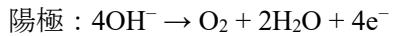
ここに掲載するのは解答の一例であり、記述式設問については別解がある場合があります。

I 1 a

2 希硫酸



薄い水酸化ナトリウム水溶液



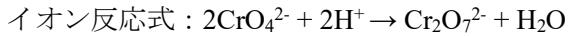
3 体積：17.4 mL

時間：150 秒

4 亜鉛や鉄のイオン化傾向が銅よりも大きいため。

II 1  $2.0 \times 10^{-2}$  mol/L

2 理由：酸性条件下ではクロム酸イオン ( $\text{CrO}_4^{2-}$ ) が二クロム酸イオン ( $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ ) に変化するため、 $\text{Ag}_2\text{CrO}_4$  の沈殿生成による終点判定が行えなくなる。



3 (ア) +6

(イ) +3

(ウ) 12 (11)

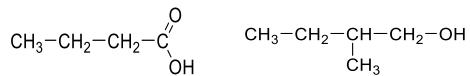
4 (エ) 不動態

5 Fe、Ni、Al

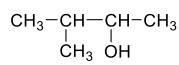
6 pH = 3.1

III 1  $\text{C}_9\text{H}_{18}\text{O}_2$

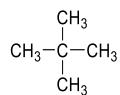
2 B C



G



3 構造式



化合物名

2,2-ジメチルプロパン (ネオペンタン)

4

5 D が有するホルミル基 (アルデヒド基) の還元性によりフェーリング液中の  $\text{Cu}^{2+}$  イオンが還元されることで、 $\text{Cu}_2\text{O}$  の赤色沈殿が生成する。