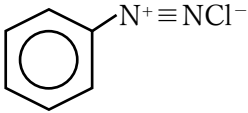
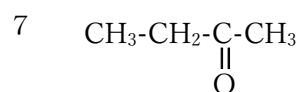


化学(後期)

I

- 1 (ア) か (イ) さ (ウ) す (エ) う
- 2 1.00×10^{-2}
- 3 -5.10×10
- 4 アニリン塩酸塩
- 5 (i)  (ii) 塩化ベンゼンジアゾニウム

6 4種類



II

- 1 (ア) Zn (イ) Al (ウ) Pt (エ) Pb (オ) Ag
- 2 (i) 鉛蓄電池 (ii) い、き
- 3 (正極) $\text{PbO}_2 + 2 \text{e}^- + 4 \text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{PbSO}_4 + 2 \text{H}_2\text{O}$
(負極) $\text{Pb} + \text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{PbSO}_4 + 2 \text{e}^-$
- 4 1.93×10^4
- 5 1.92×10

III

- 1 (i) $\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{NH}_3 + \text{CO}_2 \rightarrow \text{NaHCO}_3 \downarrow + \text{NH}_4\text{Cl}$ (ii) b
- 2 3.86
- 3 ウ、エ
- 4 2.22×10
- 5 3.98
- 6 (i) 1.07×10^{-1} (ii) ウ

IV

- 1 5.16×10^4
- 2 7.99×10
- 3 3.16×10^{-3}
- 4 (i) Cu_2O (ii) 2.86
- 5 $(5m+160)/112$ [(10130m + 324160)/226863 など可]