

次の還元剤の半反応式を書きなさい。

還元剤	半反応式
1 二酸化硫黄	($2\text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2 \rightarrow \text{SO}_4^{2-} + 4\text{H}^+ + 2\text{e}^-$)
2 ヨウ化カリウム	($2\text{I}^- \rightarrow \text{I}_2 + 2\text{e}^-$)
3 マグネシウム	($\text{Mg} \rightarrow \text{Mg}^{2+} + 2\text{e}^-$)
4 硫化鉄	($\text{Fe}^{2+} \rightarrow \text{Fe}^{3+} + \text{e}^-$)
5 塩化スズ	($\text{Sn}^{2+} \rightarrow \text{Sn}^{4+} + 2\text{e}^-$)
6 硫化水素	($\text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{S} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^-$)
7 シュウ酸	($\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \rightarrow 2\text{CO}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^-$)
8 過酸化水素	($\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{O}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^-$)
9 シュウ酸ナトリウム	($\text{C}_2\text{O}_4^{2-} \rightarrow 2\text{CO}_2 + 2\text{e}^-$)
10 水素	($\text{H}_2 \rightarrow 2\text{H}^+ + 2\text{e}^-$)
11 チオ硫酸ナトリウム	($2\text{S}_2\text{O}_3^{2-} \rightarrow \text{S}_4\text{O}_6^{2-} + 2\text{e}^-$)
12 塩酸	($2\text{Cl}^- \rightarrow \text{Cl}_2 + 2\text{e}^-$)