

半反応式のもと

	酸化剤	半反応式のもと
1	二酸化硫黄	$\text{SO}_2 \rightarrow \text{S}$
2	ヨウ素	$\text{I}_2 \rightarrow 2\text{I}^-$
3	ニクロム酸カリウム	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} \rightarrow 2\text{Cr}^{3+}$
4	希硝酸	$\text{HNO}_3 \rightarrow \text{NO}$
5	オゾン	$\text{O}_3 \rightarrow \text{O}_2$
6	酸素	$\text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$
7	濃硝酸	$\text{HNO}_3 \rightarrow \text{NO}_2$
8	過酸化水素	$\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$
9	過マンガン酸カリウム	$\text{MnO}_4^- \rightarrow \text{Mn}^{2+}$
10	熱濃硫酸	$\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{SO}_2$
11	酸化マンガン	$\text{MnO}_2 \rightarrow \text{Mn}^{2+}$
12	塩素	$\text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{Cl}^-$

No()

年

組 氏名

得点

/24

	還元剤	半反応式のもと
13	二酸化硫黄	$\text{SO}_2 \rightarrow \text{SO}_4^{2-}$
14	ヨウ化カリウム	$2\text{I}^- \rightarrow \text{I}_2$
15	マグネシウム	$\text{Mg} \rightarrow \text{Mg}^{2+}$
16	硫化鉄	$\text{Fe}^{2+} \rightarrow \text{Fe}^{3+}$
17	塩化スズ	$\text{Sn}^{2+} \rightarrow \text{Sn}^{4+}$
18	硫化水素	$\text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{S}$
19	シュウ酸	$\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \rightarrow 2\text{CO}_2$
20	過酸化水素	$\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{O}_2$
21	シュウ酸ナトリウム	$\text{C}_2\text{O}_4^{2-} \rightarrow 2\text{CO}_2$
22	水素	$\text{H}_2 \rightarrow 2\text{H}^+$
23	チオ硫酸ナトリウム	$2\text{S}_2\text{O}_3^{2-} \rightarrow \text{S}_4\text{O}_6^{2-}$
24	塩酸	$2\text{Cl}^- \rightarrow \text{Cl}_2$