

次の還元剤の半反応式を、もととなる変化を参考書きなさい。

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