

点

1 次の物質の下線を付けた原子の酸化数を求めよ。(＋、－を必ずつけること)

- ① $\text{K}\underline{\text{Mn}}\text{O}_4$ ② $\text{H}\underline{\text{Cl}}\text{O}$ ③ $\text{K}_2\underline{\text{Cr}}_2\text{O}_7$
 ④ $\underline{\text{C}}\text{O}_3^{2-}$ ⑤ $\text{H}\underline{\text{S}}\text{O}_4^-$

①	②	③	④	⑤
+7	+1	+6	+4	+6

2 次の酸化還元反応式で還元剤として働いている物質を化学式で答えよ。

- ① $\text{CuO} + \text{H}_2 \rightarrow \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$
 ② $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{H}_2$
 ③ $\text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{S} \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + 3\text{S}$
 ④ $2\text{KI} + \text{H}_2\text{O}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{I}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
 ⑤ $\text{MnO}_2 + 4\text{HCl} \rightarrow \text{MnCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2$

①	②	③	④	⑤
H_2	Fe	H_2S	KI	HCl