

物質の 原子の記号と化学式分解

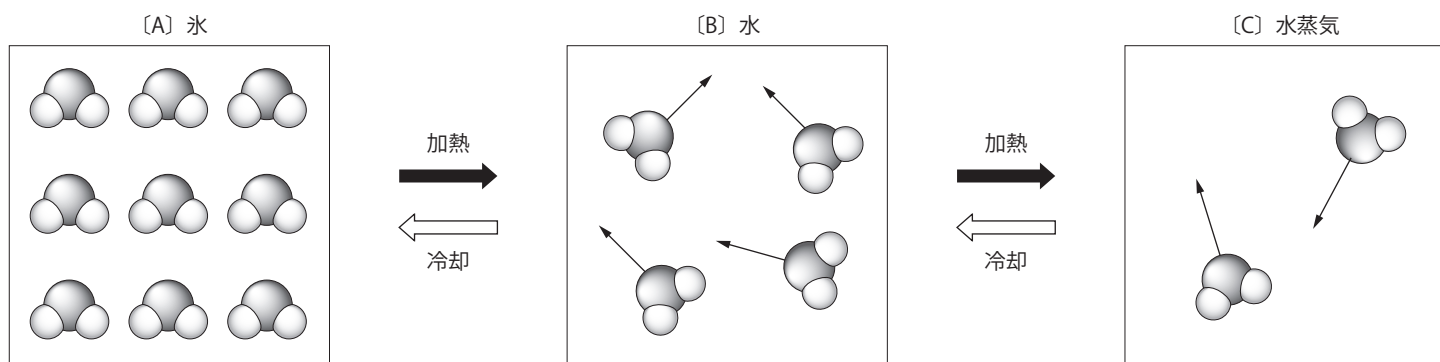
3. 状態変化と化学変化

() に適当な語句を入れるか、または選びなさい。

[1] 状態変化と分子

状態変化では、分子の集まり方が変わるだけで、物質そのものの性質は変わらない。

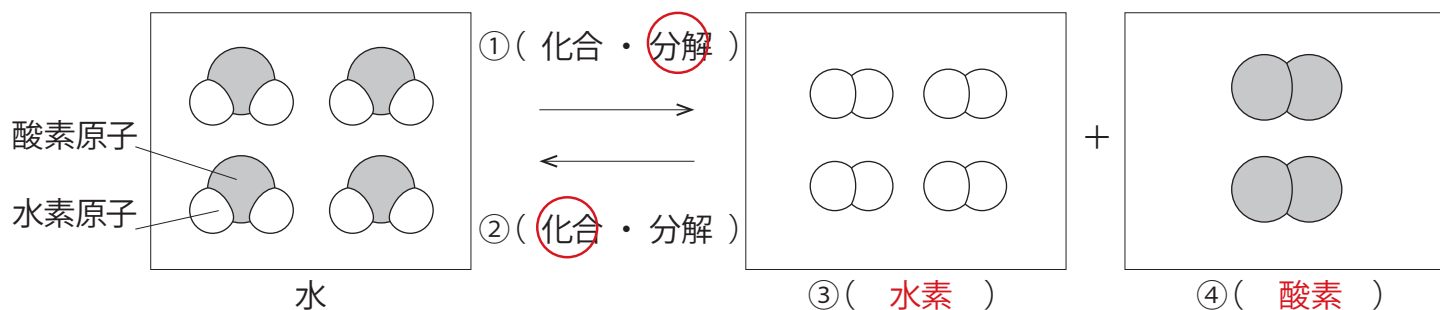
■物質の状態と分子の集まり方



状態	[A]①(固) 体	[B]②(液) 体	[C]③(気) 体
分子と分子の すきま	④(大きい・小さい) ⑤(大きい・小さい)		
目に見えるか	⑥(見える・見えない)	⑦(見える・見えない)	⑧(見える・見えない)

[2] 化学変化と分子

化学変化では、分子が分かれて原子の組み合わせが変わり、別の物質（分子）ができる。



4. まちがいさがし

■次の化学式はまちがっています。〔 〕に正しい化学式を書きなさい。

- ① $\text{H}_2 \rightarrow [\text{H}_2]$ ② $\text{NH}_3 \rightarrow [\text{NH}_3]$ ③ $\text{H}_2\text{O}_1 \rightarrow [\text{H}_2\text{O}]$ ④ $\text{ClH} \rightarrow [\text{HCl}]$
⑤ $\text{NaCl} \rightarrow [\text{NaCl}]$ ⑥ $\text{O}_2\text{C} \rightarrow [\text{CO}_2]$ ⑦ $\text{CuO} \rightarrow [\text{CuO}]$