

化学式	イオン化合物
Na <sub>2</sub> O	酸化ナトリウム
CaO	酸化カルシウム
MgO	酸化マグネシウム
BaO	酸化バリウム
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	酸化アルミニウム
FeO	酸化鉄（2）
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	酸化鉄（3）
MnO <sub>2</sub>	2酸化マンガン
Cu <sub>2</sub> O	酸化銅（1）
CuO	酸化銅（2）
NaCl	塩化ナトリウム
CaCl <sub>2</sub>	塩化カルシウム
NH <sub>4</sub> Cl	塩化アンモニウム
AlCl <sub>3</sub>	塩化アルミニウム
AgCl	塩化銀

化学式	イオン化合物
BaSO <sub>4</sub>	硫酸バリウム
(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	硫酸アンモニウム
AgNO <sub>3</sub>	硝酸銀
Mg(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	硝酸マグネシウム
Na <sub>2</sub> S	硫化ナトリウム
CuS	硫化銅（2）
CdS	硫化カドミウム
Ca <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	リン酸カルシウム
CaHPO <sub>4</sub>	リン酸1水素カルシウム
Ca(H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	リン酸2水素カルシウム

イオンの価数が、+と-で、等しくなるように、計算しよう。

例

