

次の物質の化学式を書きなさい。原子の数は元素記号の右下に小さく書くこと。

元素記号	水素 H 炭素 C 窒素 N 酸素 O 硫黄 S 塩素 Cl ナトリウム Na マグネシウム Mg アルミニウム Al カリウム K カルシウム Ca 鉄 Fe 銅 Cu 亜鉛 Zn 銀 Ag バリウム Ba
書き方のきまり	元素記号は1 文字目が大文字、2 文字目は小文字 (Cl・Na・Mg)。原子の数は元素記号の右下に小さく書き、1 のときは書かない
単体と化合物	1 種類の元素でできている物質が単体、2 種類以上の元素でできている物質が化合物。気体の水素・酸素・窒素・塩素は原子 2 個で 1 つの分子をつくるので、元素記号の右下に 2 を書く

(1) 単体 マグネシウム
答

(2) 単体 水素
答

(3) 単体 銅
答

(4) 単体 バリウム
答

(5) 単体 鉄
答

(6) 単体 カルシウム
答

(7) 単体 硫黄
答

(8) 単体 ナトリウム
答

(9) 化合物 硝酸
答

(10) 化合物 炭酸カルシウム
答

(11) 化合物 塩化水素
答

(12) 化合物 酸化カルシウム
答

(13) 化合物 塩化カルシウム
答

(14) 化合物 硫酸
答

(15) 化合物 炭酸水素ナトリウム
答

(16) 化合物 塩化ナトリウム
答

(17) 化合物 酸化亜鉛
答

(18) 化合物 塩化亜鉛
答

(19) 化合物 水酸化銅
答

(20) 化合物 炭酸ナトリウム
答

次の物質の化学式を書きなさい。原子の数は元素記号の右下に小さく書くこと。

元素記号	水素 H 炭素 C 窒素 N 酸素 O 硫黄 S 塩素 Cl ナトリウム Na マグネシウム Mg アルミニウム Al カリウム K カルシウム Ca 鉄 Fe 銅 Cu 亜鉛 Zn 銀 Ag バリウム Ba
書き方のきまり	元素記号は1 文字目が大文字、2 文字目は小文字 (Cl・Na・Mg)。原子の数は元素記号の右下に小さく書き、1 のときは書かない
単体と化合物	1 種類の元素でできている物質が単体、2 種類以上の元素でできている物質が化合物。気体の水素・酸素・窒素・塩素は原子 2 個で 1 つの分子をつくるので、元素記号の右下に 2 を書く

(1) 単体 マグネシウム

答

Mg

(2) 単体 水素

答

H₂

(3) 単体 銅

答

Cu

(4) 単体 バリウム

答

Ba

(5) 単体 鉄

答

Fe

(6) 単体 カルシウム

答

Ca

(7) 単体 硫黄

答

S

(8) 単体 ナトリウム

答

Na

(9) 化合物 硝酸

答

HNO₃

(10)化合物 炭酸カルシウム

答

CaCO₃

(11)化合物 塩化水素

答

HCl

(12)化合物 酸化カルシウム

答

CaO

(13)化合物 塩化カルシウム

答

CaCl₂

(14)化合物 硫酸

答

H₂SO₄

(15)化合物 炭酸水素ナトリウム

答

NaHCO₃

(16)化合物 塩化ナトリウム

答

NaCl

(17)化合物 酸化亜鉛

答

ZnO

(18)化合物 塩化亜鉛

答

ZnCl₂

(19)化合物 水酸化銅

答

Cu(OH)₂

(20)化合物 炭酸ナトリウム

答

Na₂CO₃