R2-01 化学式（物質名から化学式へ）

［07／08］ 組 番 氏名＿＿＿＿＿＿

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 亜鉛
答 ＿＿＿＿＿＿

(2) 単体 酸素
答 ＿＿＿＿＿＿

(3) 単体 マグネシウム
答 ＿＿＿＿＿＿

(4) 単体 水素
答 ＿＿＿＿＿＿

(5) 単体 銅
答 ＿＿＿＿＿＿

(6) 単体 バリウム
答 ＿＿＿＿＿＿

(7) 単体 鉄
答 ＿＿＿＿＿＿

(8) 単体 カルシウム
答 ＿＿＿＿＿＿

(9) 化合物 メタン
答 ＿＿＿＿＿＿

(10) 化合物 硫化銅
答 ＿＿＿＿＿＿

(11) 化合物 水酸化ナトリウム
答 ＿＿＿＿＿＿

(12) 化合物 硫酸銅
答 ＿＿＿＿＿＿

(13) 化合物 二酸化硫黄
答 ＿＿＿＿＿＿

(14) 化合物 アンモニア
答 ＿＿＿＿＿＿

(15) 化合物 硫化鉄
答 ＿＿＿＿＿＿

(16) 化合物 塩化バリウム
答 ＿＿＿＿＿＿

(17) 化合物 硝酸
答 ＿＿＿＿＿＿

(18) 化合物 炭酸カルシウム
答 ＿＿＿＿＿＿

(19) 化合物 塩化水素
答 ＿＿＿＿＿＿

(20) 化合物 酸化カルシウム
答 ＿＿＿＿＿＿

解答は裏面

R2-01 化学式（物質名から化学式へ） <解答>

[07／08]

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 亜鉛
答 Zn

(2) 単体 酸素
答 O_2

(3) 単体 マグネシウム
答 Mg

(4) 単体 水素
答 H_2

(5) 単体 銅
答 Cu

(6) 単体 バリウム
答 Ba

(7) 単体 鉄
答 Fe

(8) 単体 カルシウム
答 Ca

(9) 化合物 メタン
答 CH_4

(10) 化合物 硫化銅
答 CuS

(11) 化合物 水酸化ナトリウム
答 $NaOH$

(12) 化合物 硫酸銅
答 $CuSO_4$

(13) 化合物 二酸化硫黄
答 SO_2

(14) 化合物 アンモニア
答 NH_3

(15) 化合物 硫化鉄
答 FeS

(16) 化合物 塩化バリウム
答 $BaCl_2$

(17) 化合物 硝酸
答 HNO_3

(18) 化合物 炭酸カルシウム
答 $CaCO_3$

(19) 化合物 塩化水素
答 HCl

(20) 化合物 酸化カルシウム
答 CaO