

1. 次の化合物の化学式を示しなさい

塩化水素	HCl	水酸化ナトリウム	NaOH
硝酸	HNO <sub>3</sub>	アンモニア	NH <sub>3</sub>
酢酸	CH <sub>3</sub> COOH	炭酸カルシウム	CaCO <sub>3</sub>
硫酸	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	メタン	CH <sub>4</sub>
エタノール	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	リン酸	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>
三フッ化ホウ素	BF <sub>3</sub>	塩化銅(II)	CuCl <sub>2</sub>
硝酸アルミニウム	Al(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	硫化ナトリウム	Na <sub>2</sub> S
クロム酸カリウム	K <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	オクタン	C <sub>8</sub> H <sub>18</sub>
炭酸水素ナトリウム	NaHCO <sub>3</sub>	酸化鉄(III)	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
硝酸銀	AgNO <sub>3</sub>	硫化鉛	PbS
水素化カルシウム	CaH <sub>2</sub>	ペンタン	C <sub>5</sub> H <sub>12</sub>
酸化銀	Ag <sub>2</sub> O	硫化亜鉛	ZnS
亜硫酸ナトリウム	Na <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	ヘキサン	C <sub>6</sub> H <sub>14</sub>
硝酸鉛(II)	Pb(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	水酸化鉄(III)	Fe(OH) <sub>3</sub>
三臭化ホウ素	BBr <sub>3</sub>	水素化ナトリウム	NaH
炭酸水素カリウム	KHCO <sub>3</sub>	エチレン	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub>

2. 次の化合物の名前を示しなさい

AlCl <sub>3</sub>	塩化アルミニウム	KOH	水酸化カリウム
NaNO <sub>3</sub>	硝酸ナトリウム	NH <sub>4</sub> Cl	塩化アンモニウム
Br <sub>2</sub>	臭素	HI	ヨウ化水素
KMnO <sub>4</sub>	過マンガン酸カリウム	C <sub>4</sub> H <sub>10</sub>	ブタン
BaSO <sub>4</sub>	硫酸バリウム	HClO	次亜塩素酸
KCH <sub>3</sub> COO	酢酸カリウム	TiCl <sub>4</sub>	四塩化チタン
CaI <sub>2</sub>	ヨウ化カルシウム	NH <sub>4</sub> ClO <sub>4</sub>	過塩素酸アンモニウム
K <sub>2</sub> S	硫化カリウム	NiSO <sub>4</sub>	硫酸ニッケル(II)
(NH <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	リン酸三アンモニウム	Ca(ClO) <sub>2</sub>	次亜塩素酸カルシウム
Na <sub>2</sub> S	硫化ナトリウム	CuSO <sub>4</sub>	硫酸銅(II)
K <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub>	リン酸水素二カリウム	BaCO <sub>3</sub>	炭酸バリウム
NaCH <sub>3</sub> COO	酢酸ナトリウム	PCl <sub>5</sub>	五塩化リン
MgI <sub>2</sub>	ヨウ化マグネシウム	NH <sub>4</sub> ClO <sub>4</sub>	過塩素酸アンモニウム
K <sub>2</sub> S	硫化カリウム	CaCO <sub>3</sub>	炭酸カルシウム
K <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	二クロム酸カリウム	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	酸化アルミニウム