

Naming Ionic Compounds

Write the name of the compound.

1.	KCl	21.	Li ₂ O
2.	Na ₂ S	22.	NaCN
3.	AlCl ₃	23.	Ag ₂ CrO ₄
4.	BaO	24.	Ca(ClO ₃) ₂
5.	Ag ₂ S	25.	NH ₄ HCO ₃
6.	Al ₂ O ₃	26.	ZnI ₂
7.	LiF	27.	KMnO ₄
8.	ZnF ₂	28.	BaBr ₂
9.	MgBr ₂	29.	Ca ₃ (PO ₄) ₂
10.	CaS	30.	Na ₂ Cr ₂ O ₇
11.	KNO ₃	31.	LiNO ₃
12.	MgSO ₄	32.	MgS
13.	Zn(OH) ₂	33.	NaClO
14.	NH ₄ I	34.	K ₂ HPO ₄
15.	Na ₂ CO ₃	35.	Ca(OH) ₂
16.	Mg(HSO ₄) ₂	36.	(NH ₄) ₃ PO ₄
17.	AgOH	37.	Al(H ₂ PO ₄) ₃
18.	Zn ₃ (PO ₄) ₂	38.	AgCl
19.	(NH ₄) ₂ SO ₄	39.	K ₂ SO ₃
20.	Al(HS) ₃	40.	NaClO ₄

Naming Ionic Compounds with Multivalent Metal Ions

Write the name of the compound.

1.	FeO	21.	Ca(OH) ₂
2.	SnS ₂	22.	CrCl ₃
3.	PbSO ₄	23.	CrCO ₃
4.	Cr ₂ S ₃	24.	Ag ₂ SO ₄
5.	Cu(NO ₃) ₂	25.	NH ₄ F
6.	Fe ₂ (SO ₄) ₃	26.	Fe ₂ (Cr ₂ O ₇) ₃
7.	SnF ₂	27.	PbS
8.	HgSO ₄	28.	Cu(MnO ₄) ₂
9.	Cu ₃ (PO ₄) ₂	29.	Cr ₂ (SO ₄) ₃
10.	Mn(MnO ₄) ₂	30.	CuF ₂
11.	Fe(OH) ₂	31.	Cr(HCO ₃) ₃
12.	Pb(CrO ₄) ₂	32.	FePO ₄
13.	CuCl	33.	Na ₂ S
14.	MnO ₂	34.	PbCl ₄
15.	SnC ₂ O ₄	35.	Hg(NO ₃) ₂
16.	Fe(ClO ₃) ₂	36.	CrO
17.	Hg ₂ Br ₂	37.	Hg ₂ (NO ₃) ₂
18.	Cu(HS) ₂	38.	CaC ₂ O ₄
19.	Mn(CO ₃) ₂	39.	Ba ₃ (PO ₄) ₂
20.	Pb(NO ₂) ₄	40.	Sn(SO ₄) ₂