

ESERCITAZIONE DI CHIMICA

Assegna il nome in nomenclatura tradizionale, IUPAC e scrivi le formule di Lewis dei seguenti composti.

Fe(OH) ₃	Idrossido ferrico; triidrossido di ferro
KClO ₂	Clorito di potassio, diossoclorato di potassio
HClO ₃	Acido clorico, acido triossoclorico
SO ₂	anidride solforosa, diossido di zolfo
Ca ₃ (PO ₄) ₂	ortofosfato di calcio, di-tetraossofosfato di calcio
Cu(NO ₃) ₂	nitrato rameico, di-triossonitrato di rame
FeSO ₄	solfoferroso, tetraosso-solfoferro
KBrO ₃	Bromato di potassio, triossobromato di potassio
NaNO ₂	nitrito di sodio, diossonitrato di sodio
AlPO ₄	ortofosfato di alluminio, tetraossofosfato di alluminio
CaS	solfo di calcio
NaCrO ₃	cromato di sodio, triossocromato di sodio
KHSO ₃	bisolfito di potassio, triossidrogenosolfato di potassio
Na ₂ SO ₄	solfo di sodio, tetraosso-solfo di sodio
MnO ₂	Ossido manganico, diossido di manganese
H ₂ CO ₃	Acido carbonico, acido triossocarbonico
HClO ₃	acido clorico, acido triossoclorico
HNO ₂	acido nitroso, acido diossonitroso

Scrivi la formula chimica dei seguenti composti

acido cloroso	HClO ₂	solfo carbonico	CS ₂
cianuro di potassio	KCN	permanganato di potassio	KMnO ₄
acido periodico	HIO ₄	idruro rameico	CuH ₂
clorato di magnesio	Mg(ClO ₃) ₂	ossido ferroso	FeO
anidride arsenica	As ₂ O ₅	solfo di magnesio	MgSO ₄
seleniato di potassio	K ₂ SeO ₄	ortofosfato piombico	Pb ₃ (PO ₄) ₄