

ESERCIZI DI NOMENCLATURA – 1a

1	Ossido di potassio	K ₂ O
2	Ossido di bario	BaO
3	Ossido rameoso	Cu ₂ O
4	Triossido di difosforo	P ₂ O ₃
5	Ossido di carbonio	CO
6	Diossido di zolfo	SO ₂
7	Perossido di magnesio	MgO ₂
8	Idruro di litio	LiH
9	Ioduro di idrogeno	HI
10	Idrossido di stronzio	Sr(OH) ₂
11	Acido ipobromoso	HBrO
12	Acido solforico	H ₂ SO ₄
13	Acido piro solforico	H₄P₂O₇
14	Acido periodico	HIO ₄
15	Bromuro di magnesio	MgBr ₂
16	Solfuro di cesio	Cs ₂ S
17	Nitrato di potassio	KNO ₃
18	Solfato di sodio	Na ₂ SO ₄
19	Clorito di calcio	Ca(ClO ₂) ₂
20	Fosfato di potassio	K ₃ PO ₄
21	Ipbromito di alluminio	Al(BrO) ₃
22	Idrogenocarbonato di calcio	Ca(HCO ₃) ₂

ESERCIZI DI NOMENCLATURA – 1b

101	P ₂ O ₅	Pentossido di difosforo
102	Li ₂ O	Ossido di litio
103	CO ₂	Diossido di carbonio
104	FeO	Ossido di ferro(II) opp. Ossido ferroso
105	N ₂ O ₄	Tetrossido di diazoto
106	SnO ₂	Ossido di stagno(IV) opp. Ossido stannico
107	AlH ₃	Idruro di alluminio
108	Ag ₂ O	Ossido di argento
109	H ₂ S	Solfuro di idrogeno
110	Cu(OH) ₂	Idrossido rameico opp. Idrossido di rame(II)
111	HBrO ₄	Acido perbromico
112	HNO ₂	Acido nitroso
113	HPO ₃	Acido metafosforico
114	H ₂ SO ₃	Acido solforoso
115	KClO	Ipclorito di potassio
116	MgSO ₄	Solfato di magnesio
117	Ca ₃ (PO ₄) ₂	Fosfato di calcio
118	Ba(NO ₃) ₂	Nitrato di bario
119	Ni(ClO ₄) ₂	Perclorato di nichel
120	Au ₂ (CO ₃) ₃	Carbonato di oro(III)
121	Fe ₂ S ₃	Solfuro ferrico opp. Solfuro di ferro(III)
122	KH ₂ PO ₄	Diidrogenofosfato di potassio