

NOMENCLATURA – 1a

1 Ossido di potassio	K_2O	
2 Ossido di bario	BaO	
3 Ossido rameoso / Ossido di rame(I)		Cu_2O
4 Triossido di difosforo	P_2O_3	
5 Monossido 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_2SO_4	
13 Acido fosforico	H_3PO_4	
14 Acido periodico	HIO_4	
15 Bromuro di magnesio	$MgBr_2$	
16 Solfuro di cesio	Cs_2S	
17 Nitrato di potassio	KNO_3	
18 Solfato di sodio	Na_2SO_4	
19 Clorito di calcio	$Ca(ClO_2)_2$	
20 Fosfato di potassio	K_3PO_4	
21 Ipobromito di alluminio	$Al(BrO)_3$	
22 Idrogenocarbonato di calcio	$Ca(HCO_3)_2$	
23 Dicromato di potassio	$K_2Cr_2O_7$	

ESERCIZI DI NOMENCLATURA – 1b

101 P_2O_5	Pentossido di difosforo
102 Li_2O	Ossido di litio
103 CO_2	Diossido di carbonio
104 FeO	Ossido di ferro(II) opp. Ossido ferroso
105 N_2O_4	Tetrossido di diazoto
106 SnO_2	Ossido di stagno(IV) opp. Ossido stannico
107 AlH_3	Idruro di alluminio
108 Ag_2O	Ossido di argento
109 H_2S	Solfuro di idrogeno
110 $Cu(OH)_2$	Idrossido rameico o Idrossido di rame(II)
111 $HBrO_4$	Acido perbromico
112 HNO_2	Acido nitroso
113 H_2SO_3	Acido solforoso
113 $KClO$	Ipclorito di potassio
114 $MgSO_4$	Solfato di magnesio
115 $(NH_4)_2SO_3$	Solfito di ammonio
116 $Ca(OH)_2$	idrossido di calcio
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_2S_3	Solfuro ferrico opp. Solfuro di ferro(III)
122 KH_2PO_4	Diidrogenofosfato di potassio
123 $CoCl_3$	Cloruro di cobalto(III)
124 Ag_2CrO_4	Cromato di argento

RICORDARE: Metalli alcalini ioni M^+ , argento ione Ag^+ , metalli alcalini terrosi ioni M^{2+} , alluminio Al^{3+}