

### 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  $Al^{3+}$