NOMENCLATURA – esercizi

a) *Scrivere le seguenti formule*:

cromato di piombo (II) – ioduro di mercurio (I) – solfito di ammonio – periodato di potassio – acido disolforico – idrossido di bario

cloruro di mercurio (II) – periodato di magnesio – manganato di litio – idrogenofosfato di alluminio – diossido di zolfo – cloruro di ammonio.

Cianuro di rame (II) – dicromato di bario – metafosfato di mercurio (I) – idrogenosolfito di ammonio – carbonato di litio.

solfito di rame (I) – perossido di calcio – permanganato di bario – idrossido di sodio – solfuro di rame (II) pentaidrato.

Bromuro di ferro (III) – nitruro di alluminio – ammoniaca – seleniuro di casmio – metafosfato di argento – solfato di potassio.

Diossido di carbonio – ipoclorito di bario – difosfato di calcio – idrogenosolfito di cadmio – cianuro di potassio.

b) *Scrivere il nome (o i nomi) dei seguenti composti:*

$Ca_2P_2O_7$ – AsH_3 – $Ba(HS)_2$ – $Mg(ClO_2)_2$ – NH_4ClO – KNO_2.

$AgNO_3$ – SrS_2O_3 – CaO_2 – $CuCN$ – NH_4HCO_3 – $(NH_4)_3AsO_4$.

FeS – $Ba(HCO_3)_2$ – $K_2S_2O_7$ – Na_2HPO_4 – NO_2 – Ag_2CrO_4.

AsH_3 – $Ca(PO_3)_2$ – $Cd(NO_2)_2$ – Fe_2S_3 – $BaMnO_4$ – $(NH_4)_2SO_4$ – K_2O

SO_3 – $Mg(BrO_3)_2$ – NH_4BO_3 – $ZnSO_4$ – PH_3 – $Zn(H_2PO_4)_2$.

$Fe(NO_3)_3$ – SbH_3 – K_2SiO_3 – $Ca(H_2PO_4)_2$ – $KHSO_3$.

P_4O_{10} – Co_2S_3 – NH_4ClO_4 – $Ba_2As_2O_7$ – Cu_2O