

Ressources Educatives Libres

Corrigé TD sur la nomenclature des composés inorganiques

Université Nationale des Sciences,



Novembre 2023

Exercice 1

Les noms des composés

- a - $K_2O \longrightarrow$ Oxyde de potassium
- b - $P_2O_5 \longrightarrow$ Pentaoxyde de diphosphore
- c - $SiO_2 \longrightarrow$ Dioxyde de silicium
- d - $Al(OH)_3 \longrightarrow$ Hydroxyde d'Aluminium
- e - $F^- \longrightarrow$ Fluorure
- f - $AgI \longrightarrow$ Iodure d'Argent

Exercice 2

Les formules brutes

- a - Hydroxyde de plomb(II) $\longrightarrow Pb(OH)_2$
- b - Oxyde de magnésium $\longrightarrow MgO$
- c - Cation magnésium $\longrightarrow Mg^{2+}$
- d - Bromure $\longrightarrow Br^-$
- e - Sulfite $\longrightarrow SO_3^{2-}$
- f - Nitrate $\longrightarrow NO_3^-$

Exercice 3

Les groupes d'appartenance

- a - oxyde de fer (III) $\rightarrow$ oxydes métalliques
- b - Acide phosphorique $\rightarrow$ oxacides
- c - chlorure de calcium $\rightarrow$ composés binaires ioniques
- d - phosphate de calcium $\rightarrow$ sels ternaires (sels d'oxa)
- e - Acide phosphoreux $\rightarrow$ oxacides
- f - Trioxyde de soufre $\rightarrow$ composés binaires covalents