

MÉTAUX.

Propriétés physiques, propriétés chimiques caractéristiques, et extraction des métaux suivants :

Potassium, sodium, magnésium, aluminium, fer, zinc, cuivre, plomb, bismuth, étain, antimoine, mercure, argent, or, platine.

Composés : 1° Potassium et sodium : oxydes ; chlorure de sodium ; bromure, iode et sulfure de potassium ; carbonates ; azotates ; sulfates ; borate de soude—Réactifs caractéristiques des composés de potassium et de sodium—Poudre à canon.

2° Barium et calcium : oxydes ; chlorures ; nitrate de baryte ; carbonate et sulfate de chaux—Réactifs caractéristiques des composés de barium et de calcium.

3° Aluminium et magnésium : oxydes ; chlorures ; silicates ; carbonate et sulfate de magnésie et alun ordinaire.—Verrès—Poteries et porcelaine.

4° Fer : fers, fontes et aciers ; oxydes, sulfures et sulfate—Réactifs caractéristiques.

5° Manganèse : oxydes.

6° Cuivre et Zinc : oxydes, sulfures, carbonates et sulfates—Réactifs caractéristiques.

7° Bismuth : azotate.

8° Plomb : oxyde, carbonate et nitrate—Réactifs caractéristiques.

9° Etain : oxyde et chlorure.

10° Mercure : oxydes et chlorures—Réactifs caractéristiques.

11° Argent : azotate—Réactifs caractéristiques.

12° Or et Platine : chlorures—Réactifs caractéristiques.

Alliages—Monnaies d'or et d'argent—Bronzes—Laiton—Caractères d'imprimerie—Tain des miroirs.

CHIMIE ORGANIQUE.

Cellulose—Pyroxiline, papier, collodion.

Amidon—Dextrine—Glucose.