

CHIMIE

Phénomènes physiques et chimiques.
Corps simples et composés.
Cohésion, affinité—Etats des corps—Combinaison et mélange.
Corps neutres ; acides et bases—Sels.
Equivalents—Métalloïdes et métaux.

MÉTALLOIDES.

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

Oxygène, hydrogène, azote, carbone, soufre, phosphore, arsenic, chlore, brome, iode.

Air atmosphérique—Combustion—Respiration.

Propriétés physiques, propriétés chimiques caractéristiques, composition en équivalents, et préparation des composés suivants :

1°. Eau, oxyde de carbone, protoxyde d'azote, bioxyde d'azote, sulfure de carbone, cyanogène, phosphore gazeux d'hydrogène, protocarbure d'hydrogène, bicarbure d'hydrogène et gaz de l'éclairage.

2°. Acides carbonique, borique, silicique, nitrique, phosphorique, arsénieux, arsénique, sulfureux, sulfurique, sulfhydrique, chlorhydrique et fluorhydrique.

3°. Ammoniaque.