

Misurare in chimica

Misurare in chimica, le grandezze, multipli e sottomultipli, notazione scientifica, gli errori nelle misure, accuratezza e precisione, sensibilità e portata, incertezza di una misurazione, cifre significative, propagazione dell'errore, misure e calcoli, arrotondamento, troncamento, operazioni con i numeri decimali

Grandezze fisiche

Massa, peso, volume, densità. Sistema Internazionale (SI), grandezze fondamentali e derivate proprietà intensive ed estensive .

Miscugli e sostanze

Concetto di fase, miscugli omogenei ed eterogenei. Le soluzioni, soluto e solvente. Le sostanze pure, il grado di purezza.

Stati della materia

Il calore, la temperatura, le scale della temperatura. Passaggi di stato. Gli stati di aggregazione nel mondo microscopico, curva di riscaldamento e curva di raffreddamento delle sostanze pure. Esempi di solidi, liquidi e gas.

Leggi ponderali

Legge di Lavoisier, legge di Proust, legge di Dalton.

Bilanciamento di reazioni

Introduzione alla tavola periodica, simboli chimici, dagli elementi alle formule, i tipi di reazioni chimiche, il bilanciamento di una reazione.

Tecniche di separazione

Filtrazione, cristallizzazione, cromatografia su carta.

Nomenclatura chimica

Metalli e non metalli, numero di ossidazione, ossidi, anidridi, acidi, basi, tradizionale e IUPAC.

Firma Docenti

Firma studenti
