Isotope

B. Güssregen
Merck KGaA, Darmstadt, Deutschland

Englischer Begriff isotopes

Beschreibung Isotope sind Atome eines Elements, die sich lediglich durch die unterschiedliche Anzahl von Neutronen im Atomkern unterscheiden und damit unterschiedliche Massen aufweisen. Nur wenige Elemente kommen als ► **Rein-elemente**, also ohne Isotope vor, wie z. B. ► **Fluor**.

Isotope mit besonderer Bedeutung für das klinisch-chemische Labor sind z. B. ^2H (Deuterium), ^3H (Tritium), ^{13}C , ^{57}Co oder künstlich erzeugtes ^{125}I .