

Chemie

Ordnungszahl, Massenzahl und Isotope

Arbeitsauftrag:

1. Erkläre folgende Begriffe.

Ordnungszahl

Massenzahl

Isotope

2. Entscheide, ob es sich um eine Ordnungszahl, eine Massenzahl oder ein Isotop handelt.

Lithium-6	
5 Protonen	
8 Protonen + 7 Neutronen = 15	
Lithium-9	
75 Protonen	

Binogi



Lösungen

Arbeitsblatt – Chemie

Ordnungszahl, Massenzahl und Isotope

Chemie

Ordnungszahl, Massenzahl und Isotope

Arbeitsauftrag:

1. Erkläre folgende Begriffe.

Ordnungszahl

Anzahl der Protonen im Atomkern
 → bestimmt zu welchem Element ein Atom gehört

Massenzahl

Gesamtzahl der Kernteilchen
 → Protonen + Neutronen

Isotope

Atome mit unterschiedlichen Massenzahlen sind die Isotope dieses Elements.

2. Entscheide, ob es sich um eine Ordnungszahl, eine Massenzahl oder ein Isotop handelt.

Lithium-6	Isotop
5 Protonen	Ordnungszahl
8 Protonen + 7 Neutronen = 15	Massenzahl
Lithium-9	Isotop
75 Protonen	Ordnungszahl