

Aufgabe 1:

Nennen Sie die Bausteine des Atomkerns.

Aufgabe 2:

Wo befinden sich in einem Atom die Elektronen?

Aufgabe 3:

Warum sind Atome nach Außen hin neutral?

Aufgabe 4:

Was bezeichnet man als Nukleonen?

Aufgabe 5:

Was gibt die Ordnungszahl eines Atoms an?

Aufgabe 6:

Ein Atom besitzt die Ordnungszahl 6 und die Atommasse 12u. Um welches chemische Element handelt es sich?

Aufgabe 7:

Ein Atom besitzt 8 Protonen und 8 Neutronen. Wie viele Elektronen besitzt es?, Welche Ordnungszahl und Atommasse besitzt es?, Um welches chemische Element handelt es sich?

Aufgabe 8:

Erklären Sie den Begriff Isotop.

Aufgabe 9:

Die Atommasse von Chlor ist 35,453u. Erklären Sie warum die Atommasse so stark von einer glatten Zahl abweicht.

Aufgabe 10:

Füllen Sie die Lücken der Tabelle

Element	Ordnungszahl	Atommasse / u	Anz. Protonen	Anz. Elektronen	Anz. Neutronen
H					
	6	12			
			13		14
		40			
		9			
			19		20
	11				
Pb					