

Vraag 1:

- Wat is de betekenis van het atoomnummer?
- Wat is de betekenis van het massagetal?

Vraag 2:

Zowel een stikstofatoom als een natriumatoom bestaan uit dezelfde bouwstenen.

- Noem deze bouwstenen
- Leg uit dat een stikstofatoom toch hele andere eigenschappen bezit dan een natriumatoom

Vraag 3:

Schrijf het symbool van de atoomsoort op met:

- Atoomnummer 3
- 11 protonen in de kern
- 16 elektronen in zijn elektronenwolk

Vraag 4:

Leid af hoeveel protonen, neutronen en elektronen voorkomen in:

- Een zuurstofatoom met massagetal 16;
- Een neonatoom met massagetal 20;
- Een waterstofatoom met massagetal 1;
- Een heliumatoom met massagetal 2;

Vraag 5:

Zoek op welke atoomsoort een kern heeft met 30 protonen.

Vraag 6:

Vul dit schema aan:

Symbol:	<b>N</b>		<b>Zn</b>		
Atoomnummer:				<b>17</b>	
Aantal protonen:		<b>3</b>			
Aantal elektronen:					<b>14</b>
Aantal neutronen:				<b>37</b>	<b>14</b>
Massagetal		<b>7</b>			

Vraag 7:

Een leerling merkt op dat in een atoom de ruimte tussen de atoomkern en de elektronenwolk gevuld is met lucht. Geef commentaar op deze uitspraak.