

Periodensystem der Elemente

① **Nennen** Sie das chemische Element mit folgenden Eigenschaften.

- Ordnungszahl 7
- Ordnungszahl 14
- 5 Elektronen
- 12 Protonen
- 6 Protonen
- Zweite Periode, fünfte Hauptgruppe
- Erste Periode, achte Hauptgruppe
- Zwei Schalen, ein Außenelektron
- Drei Schalen, zwei Außenelektronen
- Zwei Schalen, sechs Außenelektronen

② **Vervollständigen** Sie die Tabelle.

Element	Elektronen	Protonen	Elektronen in der äußersten Schale	Schalen
Kalium (K)				4
		8		2
			2	2
Helium (He)				
		35		
	15		5	
Neon (Ne)		10		2

③ Stellen Sie Lithium im Schalenmodell dar.



④ Stellen Sie Fluor im Schalenmodell dar.



- ⑤ Bei der Reaktion von elementarem Lithium mit elementarem Fluor entsteht ein Salz - Lithiumfluorid.

Stellen Sie das Lithiumion im Schalenmodell dar.

Stellen Sie das Fluoridion im Schalenmodell dar.

⑥ Erklären Sie den Begriff:

- Atom
- Ion
- Molekül



⑦ Nennen Sie drei Eigenschaften von Salzen.



⑧ Nennen Sie drei Eigenschaften von Metallen.
