

Übung: Das Periodensystem der Elemente

1) Füllen Sie die Lücken aus:

In den Hauptgruppen stehen Elemente mit derselben Anzahl _____.

Sie haben daher oft ähnliche _____.

In den Perioden stehen Elemente mit derselben Anzahl _____.

2) Über wie viel Außenelektronen verfügt:

Kohlenstoff: Calcium: Schwefel: Fluor: Krypton:

3) Wie viel Schalen haben:

Tellur: Silicium: Rubidium: Stickstoff: Natrium:

4) Welches Element hat

5 Außenelektronen und 4 Schalen?

6 Außenelektronen und 2 Schalen?

3 Außenelektronen und 6 Schalen?

2 Außenelektronen und 3 Schalen?

2 Außenelektronen und 1 Schale?

5) Wie verändern sich die Eigenschaften innerhalb des Periodensystems?

► : innerhalb einer Periode abnehmend ▼ : innerhalb einer Gruppe abnehmend

◄ : innerhalb einer Periode zunehmend ▲ : innerhalb einer Gruppe zunehmend

Zeichnen Sie die entsprechenden Symbole in die folgende Tabelle ein:

Eigenschaft	innerhalb der Gruppe	innerhalb der Periode
Atomradius		
Ionisierungsenergie		
Elektronegativität (EN)		
Metallcharakter		