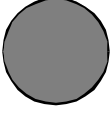






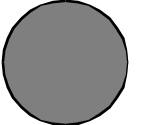
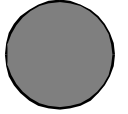
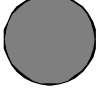




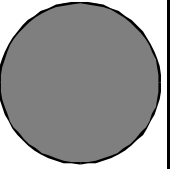
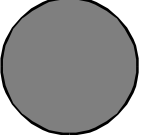
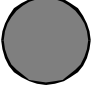




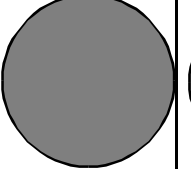
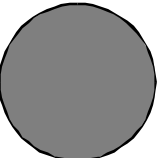
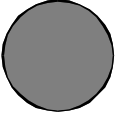
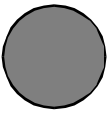
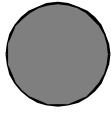
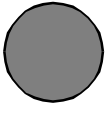
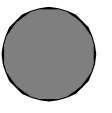




Atomradius und Periodensystem

Maßeinheit Picometer: $1 \text{ pm} = 10^{-12} \text{ m} = \frac{1}{1.000.000.000.000} \text{ m}$

I	II	III	IV	V	VI	VII
 152 Li Lithium	 Be Beryllium	 B Bor	 Kohlenstoff	 N Stickstoff	 O Sauerstoff	 64 F Fluor
 Na Natrium	 160 Mg Magnesium	 143 Aluminium	 117 Si Silicium	 110 P Phosphor	 104 S Schwefel	 99 Cl Chlor
 K Kalium	 Ca Calcium	 122 Ga Gallium	 122 Ge Germanium	 121 As Arsen	 117 Se Selen	 Br Brom
 Rb Rubidium	 215 Sr Strontium	 162 In Indium	 140 Sn Zinn	 141 Sb Antimon	 137 Te Tellur	 I Iod

Innerhalb einer Hauptgruppe nimmt der Atomradius von _____ nach _____ zu. Innerhalb einer _____ nimmt der Atomradius bei gleichbleibender Außenschale von links nach rechts _____.

Arbeitsauftrag:

- 1) **Ergänze mit Hilfe des CHEMIE-MASTER-Periodensystems die fehlenden Radien und Symbole.**
- 2) **Begründe schriftlich:**
 - a) Warum ist das Fluor-Atom kleiner als das Sauerstoff-Atom, obwohl beide gleich viele Schalen besitzen?
 - b) Erkläre, warum Natrium und Kalium unterschiedliche Atomradien haben.