

1. Lies die Abschnitte „Atombau“, „Bohr’sches Atommodell“ und „Ionen“ in der → Zusammenfassung „Kapitel 2“ genau durch.
2. An deinem Platz befinden sich eine kleine Kugel und eine Waage. Angenommen diese Kugel wäre ein Atomkern, wie schwer wäre die zugehörige Hülle und welchen Durchmesser hätte ein Atom mit diesem Kern?

3. Erstelle eine Skizze der Elektronenhülle nach „Bohr“ der neutralen Elemente: Helium, Lithium, Natrium, Neon und Argon. Welche dieser Elemente haben Gemeinsamkeiten in der Hülle?

	<i>Ordnungszahl</i>
<i>Helium</i>	2
<i>Lithium</i>	3
<i>Fluor</i>	9
<i>Neon</i>	10
<i>Natrium</i>	11
<i>Magnesium</i>	12
<i>Aluminium</i>	13
<i>Argon</i>	18

4. Erstelle eine Skizze der Elektronenhülle nach „Bohr“ der Ionen Magnesium 2+ (=  $Mg^{2+}$ ), Aluminium 3+ (=  $Al^{3+}$ ), Fluor 1- (=  $F^-$ ). Welche Gemeinsamkeit haben diese Elemente in der Hülle?
5. Lösungsblatt in die Mappe einheften.