

1.1

Wasserstoff emittiert beim Übergang eines angeregten Elektrons mit der Quantenzahl $n = 3$ nach $n = 2$ eine Strahlung. Welche Wellenlänge und Frequenz weist diese Strahlung auf?

1.2

Geben Sie die Elektronenkonfiguration der folgenden Ionen an:

Br^- , K^+ , S^{2-} und Ga^{3+}

1.3

Ergänzen Sie die folgende Tabelle:

Element	Z	MZ	Np	Nn	Ne
	18	40			18
	35	80			36
Ca^{2+}		40			
			15	16	18
I				74	

Z: Ordnungszahl

MZ: Massenzahl

Np: Anzahl Protonen

Nn: Anzahl Neutronen

Ne: Anzahl Elektronen