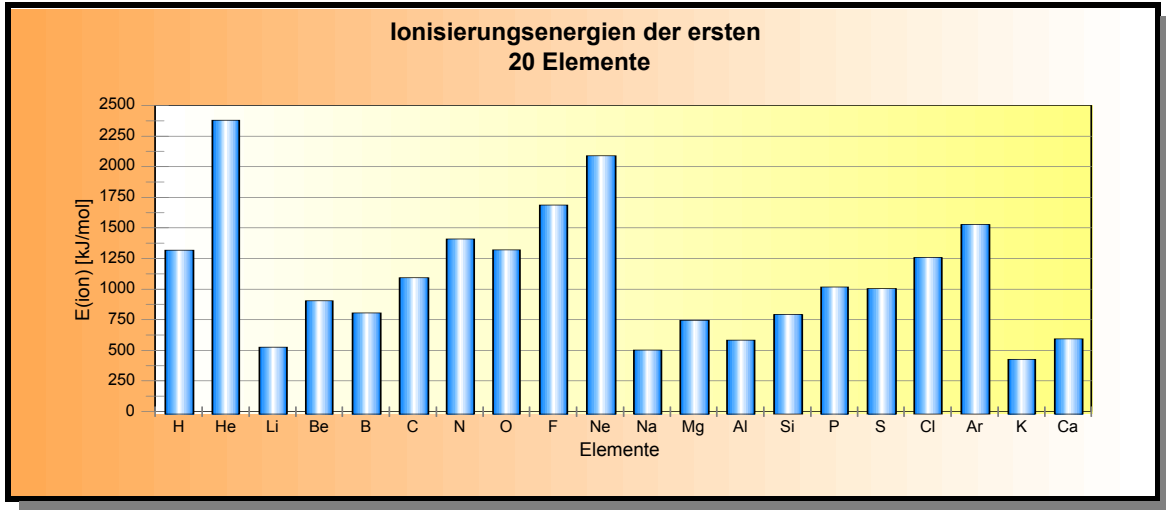


## Ionisierungsenergie (I)

In der folgenden Abbildung werden die 1. Ionisierungsenergie der ersten 20 Elemente von Wasserstoff bis Calcium dargestellt.



**Beantworte dazu schriftlich folgende Fragen:**

1. Welche Elemente in der jeweiligen Periode haben die höchsten Ionisierungsenergien und in welche Hauptgruppe gehören sie?

Antwort: \_\_\_\_\_

2. Welche Elemente in der jeweiligen Periode haben die niedrigsten Ionisierungsenergien und in welche Hauptgruppe gehören sie?

Antwort: \_\_\_\_\_

3. Gibt es irgendeine Art von Regelmäßigkeit im Wachstum der Balken, die sich wiederholt? Und wenn ja: wo und wie?

Antwort: \_\_\_\_\_

4. Gibt es einen (proportionalen) Zusammenhang zwischen Ionisierungsenergie und Kernladungszahl des betreffenden Elements? Und wenn ja, dann wo und wie?

Antwort: \_\_\_\_\_

5. Welcher Art von Kraft ist die Ionisierungsenergie proportional und welche Art der Energie drückt sie damit eigentlich wie aus?

Antwort: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_