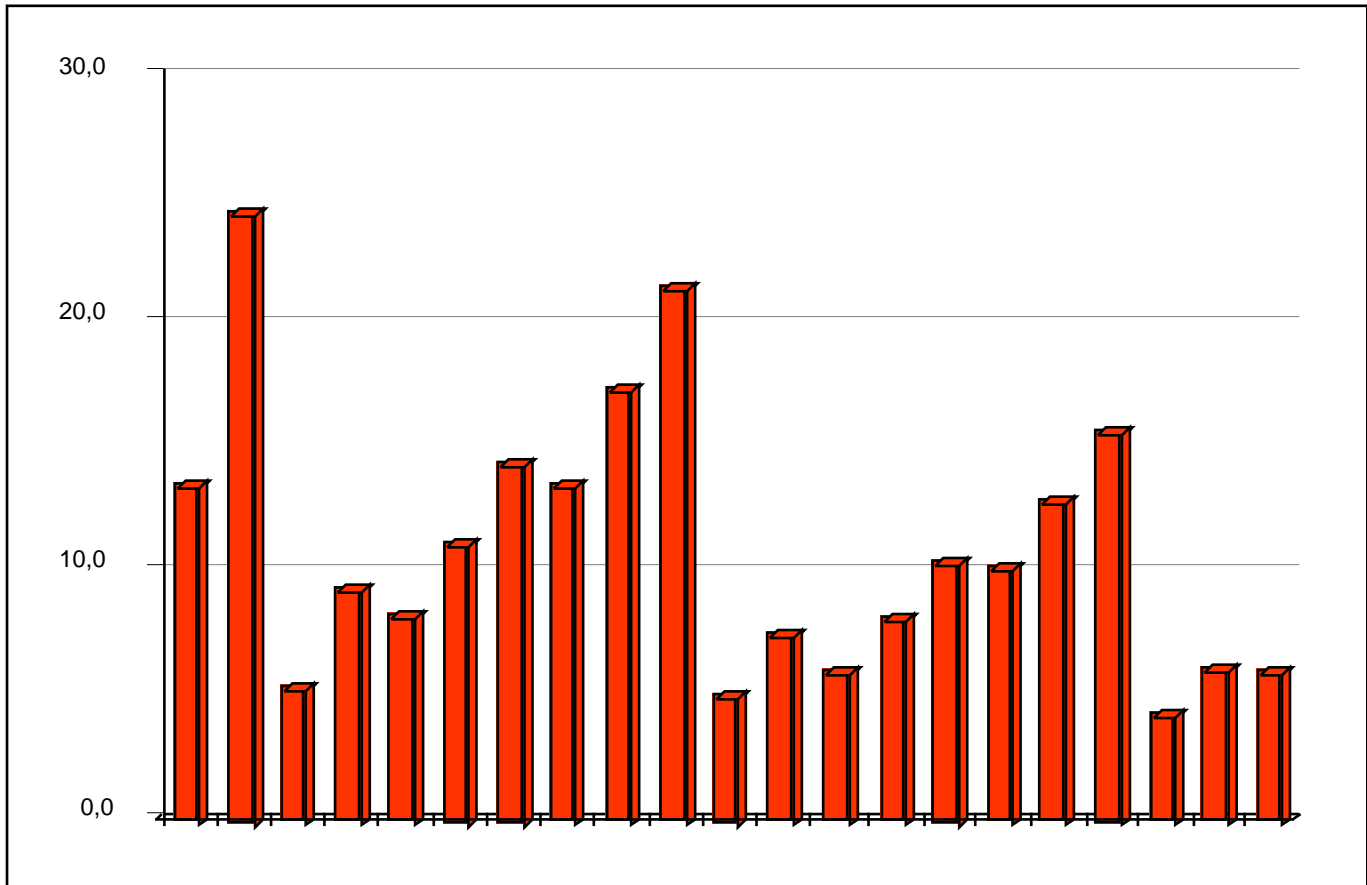


Ionisierungsenergien 1

Das RUTHERFORDSche Modell konnte nicht erklären, wieso z.B. Natrium und Kalium extrem reaktiv sind, die Edelgase dagegen nicht. Unser Atommodell muss also erweitert werden.



Dazu hat man die Ionisierungsenergie der ersten 21 Elemente untersucht. Unter der **Ionisierungsenergie** versteht man die Energie, die man benötigt, um ein Elektron aus dem Atom zu entfernen.

Aufgabe:

Analysieren Sie die Graphik und stellen Sie systematisch Ihre „Beobachtungen“ dar.