

Chemie Klasse 9 (Mittwoch 20.01.2021)

Liebe Klasse 9,

wie üblich an dieser Stelle zuerst die Antworten zu den Aufgaben:

S.229/A1a) 1. HG, Alkalimetalle

b) Es würde sofort mit Wasser zu Natriumhydroxid und Wasserstoff reagieren(äußerst unangenehm!).

A2) Na: 11 p⁺, 11e⁻ und 12 n

Na⁺ : 11 p⁺, 10e⁻ und 12 n (Edelgasschale des Neons)

³⁵Cl: 17 p⁺, 17e⁻ und 18 n

³⁵Cl⁻ : 17 p⁺, 18e⁻ und 18 n (Edelgasschale des Argons)

A3) Der Journalist verwechselt Ionen und ungeladene Atome.

A5) Ein Caesiumion ist von 8 Chloridionen umgeben (kubisch primitiv) und ein Chloridion von 8 Caesiumionen. Dieser Gittertyp liegt vor, wenn der Radius des Kations also in unserem Fall Cs⁺ im Verhältnis zum Radius des Anions relativ groß ist.

Zur Weiterführung des Kapitels schaut Euch bitte die Seiten 230 und 231 an.

Aufgaben: S230/ A1, A2 und S.231/A2