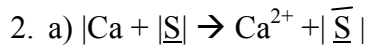
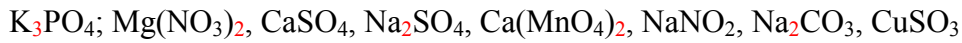
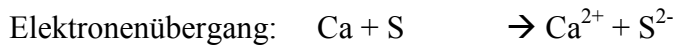
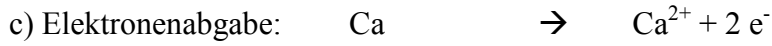


## Übung macht den Meister! - Endspurt der Übungen zur Schulaufgabe

1. Verbesserte Formeln:



b) Gibt ein Ca-Atom 2 Elektronen ab und nimmt ein Schwefelatom 2 Elektronen auf erreichen beide die energetisch günstige Edelgaskonfiguration.



3.  $\text{N}^{3-}$ , da ein Stickstoffatom 3 Elektronen aufnehmen muss, um Edelgaskonfiguration zu erlangen.

4. a) Verhältnisformel:  $\text{Ag}_2\text{O}$ ;

