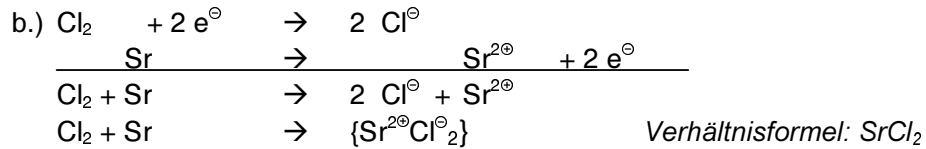
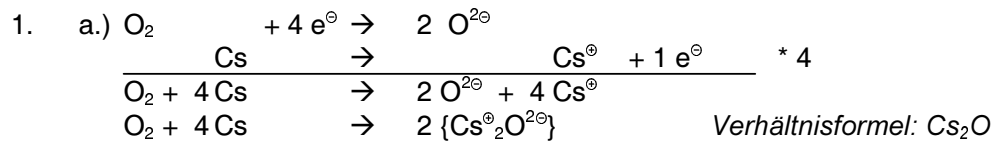


Übungsaufgaben zum Thema Salze – Lösungen



Hinweis: Es muss nur immer das häufigere (im PSE fett gedruckte) Ion verwendet werden. Beim Kupfer wäre das z.B. $\text{Cu}^{2\ominus}$.

2. Die Verhältnisformeln lauten:

- a.) Rb_2O
- b.) $\text{Sc}_2(\text{CO}_3)_3$
- c.) Li_2S
- d.) CoF_2 (oder CoF_3)
- e.) VBr_5
- f.) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$
- g.) BeHPO_4

3. Alle die folgenden Darstellungen und Formeln sind falsch. Bezeichnen Sie den Fehler:

- a.) O hat immer die Ladung 2-
- b.) Na hat immer die Ladung +
- c.) Es kann noch der Faktor 2 ausgeklammert werden: $2 \{\text{Li}^\ominus_2 \text{O}^{2\ominus}\}$
- d.) Das Verhältnis 2:1 muss als Index angegeben werden: $\{\text{Na}_2\text{O}^{2\ominus}\}$
- e.) Francium ist ein Metall und bildet deshalb keine Moleküle: nur "Fr" schreiben.
- f.) Beim Sauerstoff wurde die Ladung 2- nicht angegeben
- g.) Das Metallion steht immer zuerst: $\{\text{Mn}^{2\ominus} \text{I}^\ominus_2\}$