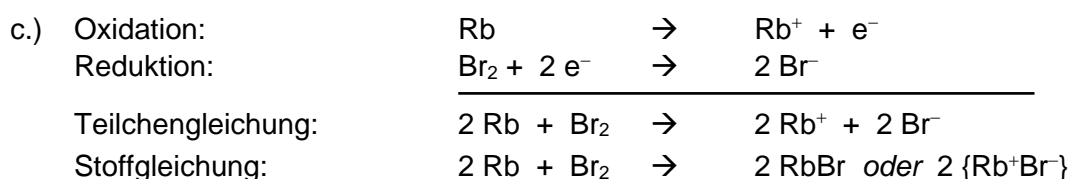
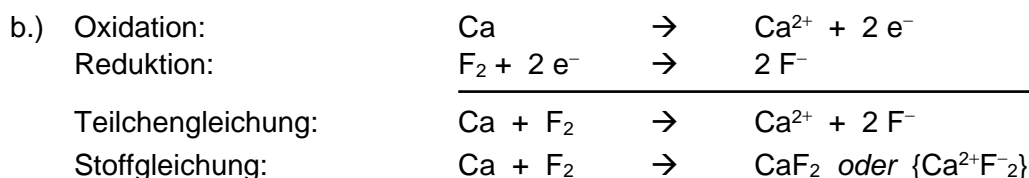
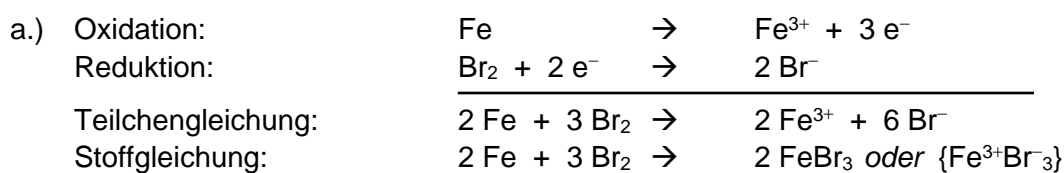
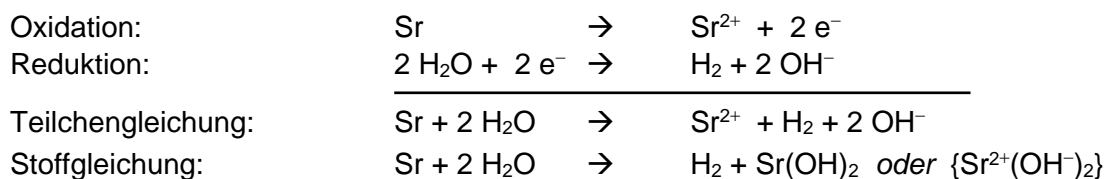


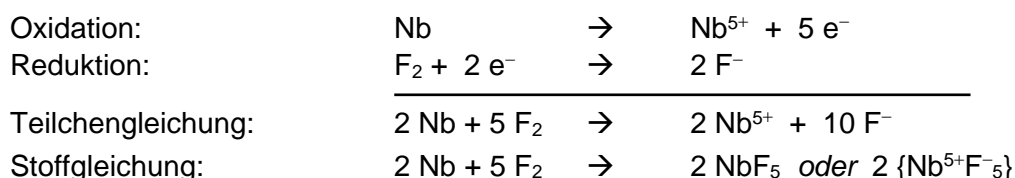
## Übungen zum Aufstellen von Redox-Gleichungen (Lösungen)



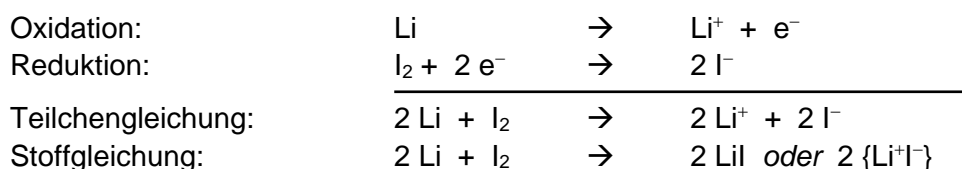
d.) *Strontium ist zwar nicht in der Redoxreihe aufgeführt, da es im PSE aber in der zweiten Spalte steht, gibt es folglich 2 Elektronen ab und wird 2+ geladen.*



e.) *Im PSE findet man die stabilsten Oxidationsstufen von Metallen: bei Niob plus fünf.*



f.) *Es reagiert das stärkste Oxidationsmittel (Iod) mit dem stärksten Reduktionsmittel (Lithium).*



g.) *Kupfer(II)-oxid hat die Salzformel  $\{\text{Cu}^{2+}\text{O}^{2-}\}$ . Reduziert werden kann  $\text{Cu}^{2+}$ .*

