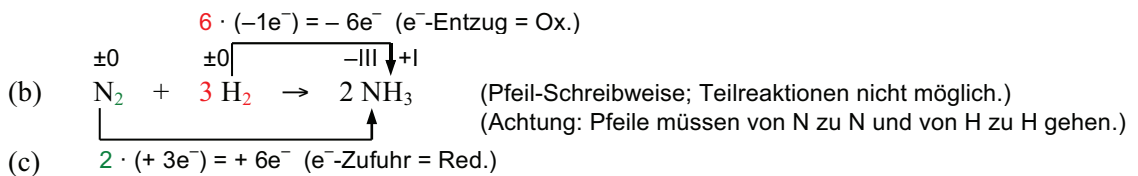
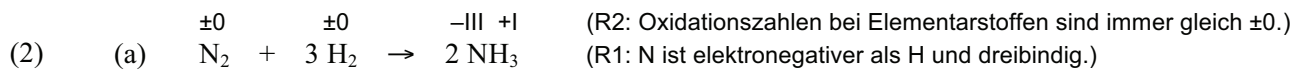
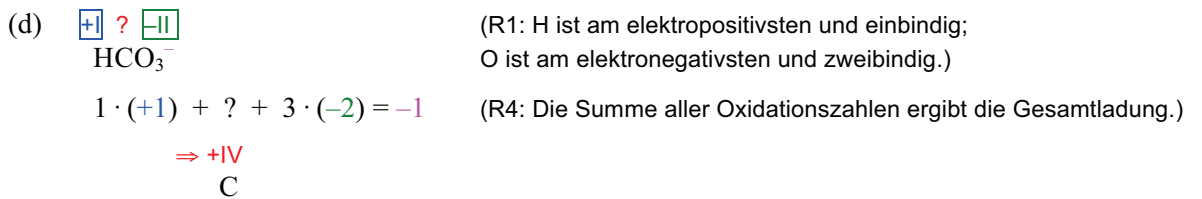
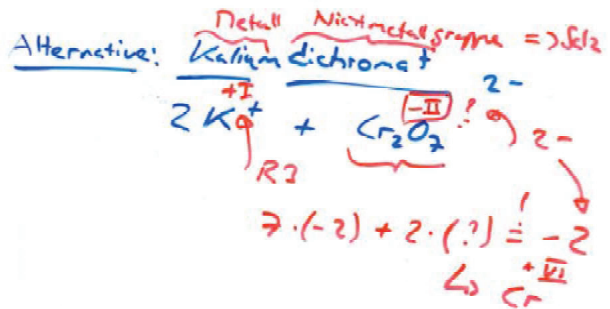
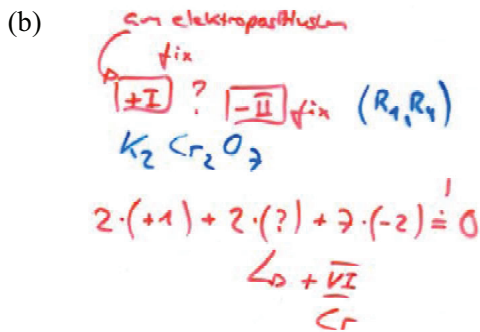
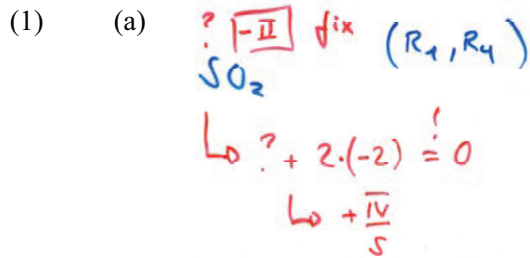
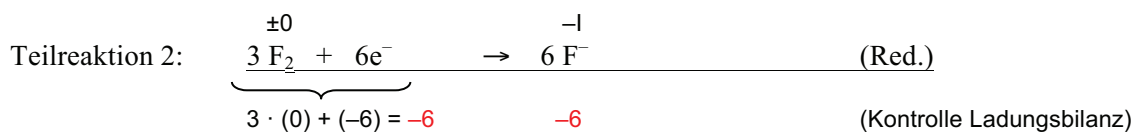
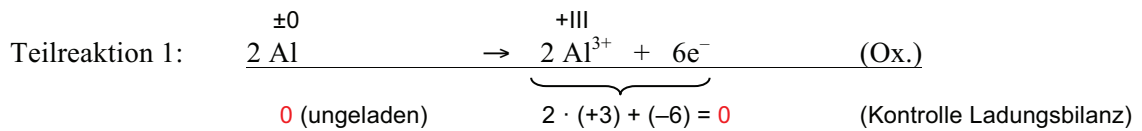
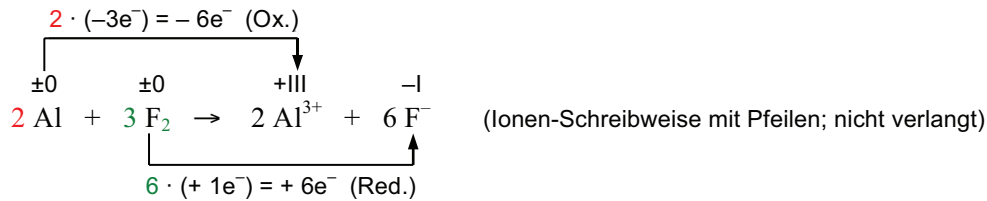
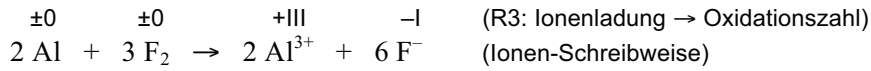
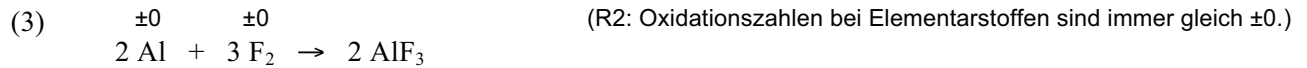


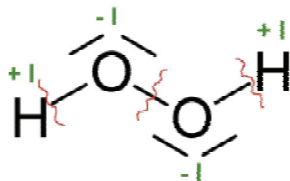
Musterlösung zu den Aufgaben 1–4, S. 5



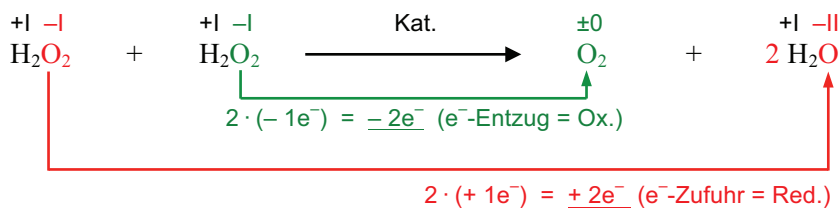
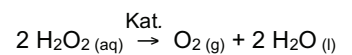
Forts. zur Musterlösung zu den Aufgaben 1–4, S. 5



- (4) Wasserstoffperoxid ( $\text{H}_2\text{O}_2$ ) ist eine Sauerstoffverbindung, bei welcher der Sauerstoff für einmal nicht die Oxidationszahl  $-II$  aufweist, da die 2 O-Atome über eine Einfachbindung miteinander verknüpft sind, was nur aus der Lewis-Formel ersichtlich ist:



(Hinweis: In einem solchen Fall würde die Lewisformel angegeben werden oder es würde verlangt werden, diese zuerst zu zeichnen.)



Die Besonderheit dieser Reaktion besteht darin, dass Atome der gleichen Atomsorte in derselben Verbindung oxidiert und reduziert werden (= Disproportionierung). Es wird bloss erwartet, dass du dies nachvollziehen kannst. Diese Reaktion ist jedoch ein gutes Beispiel, um das Konzept der Oxidationszahl zu verstehen.