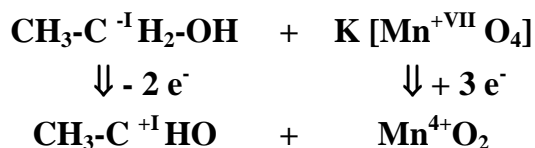


Erstellung von Redox-Gleichungen

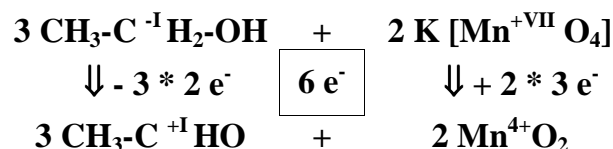
1. Edukte und Produkte genau untereinander schreiben und dahinter sowie dazwischen jeweils Platz lassen:



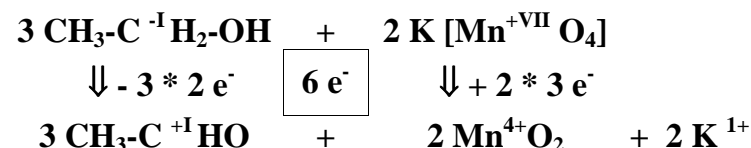
2. Oxidationszahlen bzw. Ionenladungen ermitteln und ausgetauschte Elektronenzahl bestimmen:



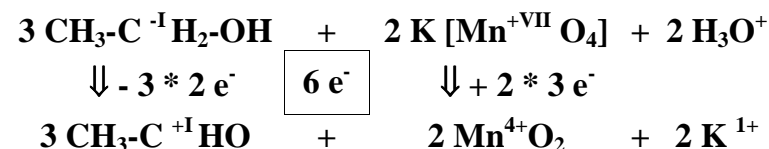
3. Das kgV ermitteln und mit Koeffizienten erweitern:



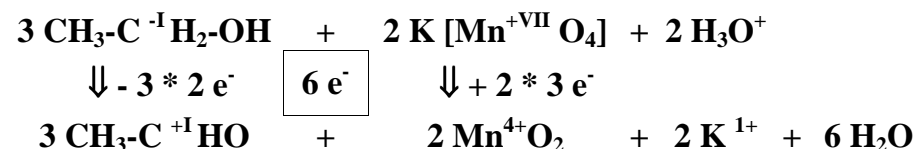
4. Fehlende Ionen ergänzen und Ladungen zählen:



5. Fehlende Ladungen mit H_3O^+ (im Sauren) bzw. OH^- (im Basischen) ausgleichen:



6. Sauerstoff zählen und mit Wasser ausgleichen:



Übung:

Kaliumdichromat, $\text{K}_2 [\text{Cr}_2 \text{ O}_7]$, oxidiert Methanal, HCHO , in saurer Lösung zur Ameisensäure und wird zu grünem Cr^{3+} .