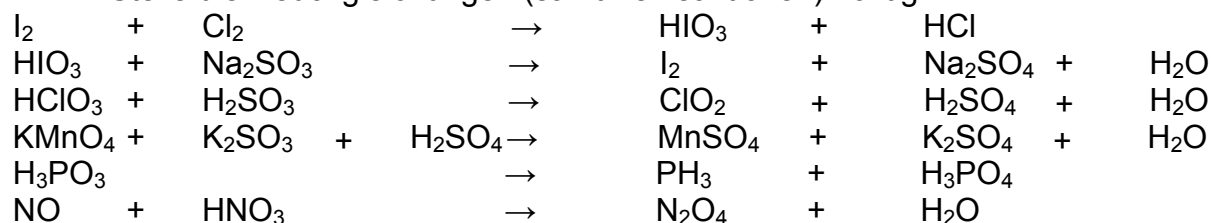


# Redoxgleichungen II

1. Stelle die Redoxgleichungen (samt Teilreaktionen) richtig!



2. Tropft man Salzsäure auf Mangan(IV)oxid, so entweicht Chlorgas. Daneben entstehen Mangan(II)chlorid und Wasser.
3. Wenn man Schwefelwasserstoff (Hydrosulfid) in Salpetersäure einleitet, erhält man Stickstoffmonoxid, Schwefel und Wasser.
4. Kaliumdichromat und Eisen(II)-sulfat reagieren in einer schwefelsauren Lösung zu Eisen(III)-chlorid und Chrom(III)-sulfat.