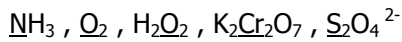


BIOCHEMIE: Reduktion & Oxidation



1. Oxidationszahlen

Bestimmen Sie die Oxidationszahlen der unterstrichenen Stoffe in folgenden Verbindungen.



2. Definieren Sie!

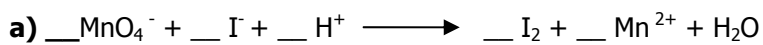
a) Oxidation:

b) Reduktion:

c) Oxidationsmittel:

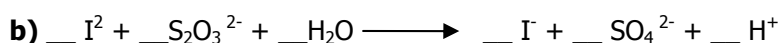
d) Reduktionsmittel

3. Gleichen Sie folgende Redox – Reaktionen vollständig aus. Unterteilen Sie nach Oxidation und Reduktion!



Ox.:

Red.:



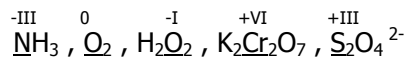
Ox.:

Red.:

LÖSUNG:

1. Oxidationszahlen

Bestimmen Sie die Oxidationszahlen der unterstrichenen Stoffe in folgenden Verbindungen.



2. Definieren Sie!

a) Oxidation: Abgabe von Elektronen

b) Reduktion: Aufnahme von Elektronen

c) Oxidationsmittel:

Elektronenakzeptor: Stoff, der in Elektronenaustauschreaktionen Elektronen aufnimmt. Wird reduziert.

d) Reduktionsmittel

Elektronendonator: Stoff, der in Elektronenaustauschreaktionen Elektronen abgibt. Wird oxidiert.

3. Gleichen Sie folgende Redox – Reaktionen vollständig aus. Unterteilen Sie nach Oxidation und Reduktion!

