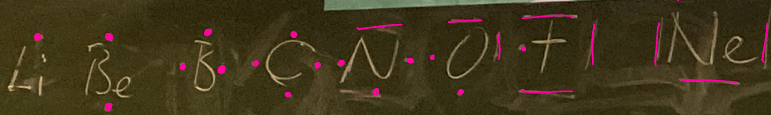


Dies ist eine Reaktion nach dem Donator-Akzeptor-Prinzip (lat. *donare* geben; lat. *accipere* nehmen).
Kupferoxid ist der Donator, weil es den Sauerstoff an den Akzeptor Eisen abgibt. Ein Metall (z.B. Magnesium) kann den Metalloxyden der Metalle, die weiter rechts in der Affinitätsreihe stehen (z.B. Eisenoxid), den Sauerstoff entziehen.

Auch Alkalimetalle können in diese Reihenfolge einsortiert werden.

Chemiker konnten früher häufig noch keine Erklärungen für die Affinitätsreihe geben.



weicher Metalle

Mg
Nebel

Al

Zn

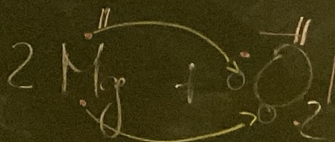
Fe

Energie ↑

Mg + O₂

Aktivierungsenergie
freisetzbare Energie
gespeicherte Energie

MgO



→ 2