

**Ordne den Definitionen die richtigen Fachbegriffe zu.
Benutze deinen Hefter als Hilfe.**



= Wechselwirkung zwischen einem stark positiv polarisiertem Wasserstoff-Atom und einem stark negativ polarisierten Atom (N,O,F)

= positiv geladenes Ion

= negativ geladenes Ion

= Reinstoffe, die man nicht mehr zerlegen kann

Verbindung aus 2 oder mehreren Elementen.

= Bindung zwischen Ionen



Ausspaltung einer chemischen Verbindung mithilfe des elektrischen Stromes

= Reinstoffe, die man in Elemente zerlegen kann

Bindung zwischen Atomen

Partiell positive und partiell negative Ladung im Molekül.

= Fähigkeit Bindungselektronen anzuziehen

Ordne die Nachweisreaktionen richtig zu.

Glimmspanprobe 1x

Kalkwasserprobe 1x

Knallgasprobe 1x

= Nachweis von Wasserstoff

= Nachweis von Sauerstoff

= Nachweis von Kohlenstoffdioxid

