

- ① Gib die Definitionen einer Säure und einer Base nach Arrhenius an!

- ② Ordne die Namen den entsprechenden Formeln zu, indem du sie jeweils in der gleichen Farbe markierst.

Name	Formel
Natronlauge	H_3PO_4
Salzsäure	$Ca(OH)_2$
Schwefelsäure	HPO_4^{2-}
Kalilauge	HCl
Hydrogenphosphat	H_2SO_4
Calciumhydroxid	KOH
Dihydrogenphosphat	$NaOH$
Phosphorsäure	$H_2PO_4^-$

- ③ Schwefelsäure besitzt 2 Protonen und kann diese in 2 Schritten einzeln abgeben. Schreibe jeweils die Formel und den Namen für diese beiden Schritte auf.

H_2SO_4 Schwefelsäure

Abgabe eines Protons:

Abgabe des zweiten Protons:

- ④ Stelle die Reaktionsgleichung für die Neutralisation von Natronlauge mit Salzsäure auf.



Tip:

Denk dabei an die Definition von Arrhenius!