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
Hydrogenhosphat	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.

Tipp:
Denk dabei an die Definition von Arrhenius!

Angaben zu den Urhebern und Lizenzbedingungen der einzelnen Bestandteile dieses Dokuments finden Sie unter
https://www.tutory.de/entdecken/dokument/ubung-sauren-und-laugen