(1)	Gib die Definitionen einer Säure und einer Base nach Arrhenius an!
ヘ・ノ	alb alc Definitioner effici Saare and effici base nacify inficinas and

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

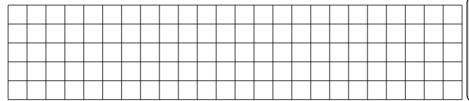
Name	Formel
Natronlauge	H₃PO₄
Salzsäure	Ca(OH)₂
Schwefelsäure	HPO <sub>4</sub> 2-
Kalilauge	HCl
Hydrogenhosphat	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
Calciumhydroxid	кон
Dihydrogenphosphat	NaOH
Phosphorsäure	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> -

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<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 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!