

- ① Benenne die Säuren oder schreibe die entsprechende Summenformel hin. / 8

Name	Summenformel	Säurerest, vollständig deprotoniert, mit Namen
Schwefelsäure		
	HNO_3	
Kohlensäure		
		Cl^- , Chlorid

Vervollständige und schreibe die gegebenen Reaktionsgleichungen so, dass sich Säure und Base vollständig neutralisieren.
Benenne das entstehende Salz!

- ② $\text{HCl} + \text{KOH}$ / 4 ③ $\text{HNO}_2 + \text{NaOH}$ / 4

_____	_____
_____	_____
_____	_____

- ④ $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Mg}(\text{OH})_2$ / 4 ⑤ $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{NaOH}$ / 4

_____	_____
_____	_____
_____	_____

Punkte: / 24



Bildunterschrift/Quelle