

- ① Benenne die Säuren, den Säurerest und schreibe die entsprechende Summenformel hin. / 8

Name	Summenformel	Säurerest, vollständig deprotoniert, mit Namen
Phosphorsäure		
	H_2CO_3	
		Nitrat, NO_3^-
Schwefelsäure		

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

- ② $\text{HCl} + \text{Mg}(\text{OH})_2$ / 4 ③ $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaOH}$ / 4

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

Punkte: / 24



von Openclipart.org