

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

Name	Summenformel	Säurerest, vollständig deprotoniert, mit <u>Namen</u>
	H_2SO_4	
Salpetersäure		
		CO_3^{2-}
Salzsäure		

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

- ② $\text{H}_2\text{CO}_3 + \text{KOH}$ / 4 ③ $\text{HNO}_3 + \text{NaOH}$ / 4

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

Punkte: / 24



von openclipart.org