

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

Name	Summenformel	Säurerest, vollständig deprotoniert, mit <u>Namen</u>
	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	
Salpetersäure		
		CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>
Salzsäure		

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

- ② H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + KOH / 4      ③ HNO<sub>2</sub> + NaOH / 4

---



---



---

- ④ HCl + Mg(OH)<sub>2</sub> / 4      ⑤ H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> + NaOH / 4

---



---



---

Punkte:

/ 24



von openclipart.org