

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

Name	Summenformel	Säurerest, vollständig deprotoniert, mit Namen
Phosphorsäure		
	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	
		Nitrat, NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>
Schwefelsäure		

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

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

---



---



---

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

---



---



---

Punkte: / 24



von Openclipart.org