

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

| Name          | Summenformel            | Säurerest, vollständig deprotoniert, mit Namen |
|---------------|-------------------------|------------------------------------------------|
| Phosphorsäure |                         |                                                |
|               | $\text{H}_2\text{CO}_3$ |                                                |
|               |                         | Nitrat, $\text{NO}_3^-$                        |
| 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