

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

| Name          | Summenformel            | Säurerest, vollständig deprotoniert, mit <u>Namen</u> |
|---------------|-------------------------|-------------------------------------------------------|
|               | $\text{H}_2\text{SO}_4$ |                                                       |
| Salpetersäure |                         |                                                       |
|               |                         | $\text{CO}_3^{2-}$                                    |
| 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