

# Dysocjacja związków nieorganicznych

## 1. Do podanych związków chemicznych:

a) zaznacz odpowiednią grupę (kwas, wodorotlenek, sól)

b) podaj nazwę tego związku (wpisz w wolne miejsce)

c) odczytaj, czy dany związek rozpuszcza się w wodzie

|                                                   |                             |       |                                   |
|---------------------------------------------------|-----------------------------|-------|-----------------------------------|
| <b>HCl</b>                                        | kwas<br>wodorotlenek<br>sól | nazwa | rozpuszczalny<br>nierozpuszczalny |
| <b>NaCl</b>                                       | kwas<br>wodorotlenek<br>sól | nazwa | rozpuszczalny<br>nierozpuszczalny |
| <b>KOH</b>                                        | kwas<br>wodorotlenek<br>sól | nazwa | rozpuszczalny<br>nierozpuszczalny |
| <b>K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub></b>                | kwas<br>wodorotlenek<br>sól | nazwa | rozpuszczalny<br>nierozpuszczalny |
| <b>Mg<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub></b> | kwas<br>wodorotlenek<br>sól | nazwa | rozpuszczalny<br>nierozpuszczalny |
| <b>Na<sub>2</sub>S</b>                            | kwas<br>wodorotlenek<br>sól | nazwa | rozpuszczalny<br>nierozpuszczalny |
| <b>Ba(OH)<sub>2</sub></b>                         | kwas<br>wodorotlenek<br>sól | nazwa | rozpuszczalny<br>nierozpuszczalny |
| <b>Al(OH)<sub>3</sub></b>                         | kwas<br>wodorotlenek<br>sól | nazwa | rozpuszczalny<br>nierozpuszczalny |

## 2. Zapisz reakcje dysocjacji jonowej:

