

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

## 2. Zapisz reakcje dysocjacji jonowej:

