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

HCl	kwas wodorotlenek sól	nazwa	rozpuszczalny nierozpuszczalny
NaCl	kwas wodorotlenek sól	nazwa	rozpuszczalny nierozpuszczalny
KOH	kwas wodorotlenek sól	nazwa	rozpuszczalny nierozpuszczalny
K_2CO_3	kwas wodorotlenek sól	nazwa	rozpuszczalny nierozpuszczalny
$Mg_3(PO_4)_2$	kwas wodorotlenek sól	nazwa	rozpuszczalny nierozpuszczalny
Na_2S	kwas wodorotlenek sól	nazwa	rozpuszczalny nierozpuszczalny
Ba(OH)2	kwas wodorotlenek sól	nazwa	rozpuszczalny nierozpuszczalny
$Al(OH)_3$	kwas wodorotlenek sól	nazwa	rozpuszczalny nierozpuszczalny

LIVEWORKSHEETS

2. Zapisz reakcje dysocjacji jonowej:

$MgSO_4$ --> Mg + SO_4

KOH --> K + OH

H_3PO_4 --> H + PO_4

Mg Cl --> Mg + Cl

K (PO_4) --> K + PO_4

Li S --> Li + S

Fe (SO_4) --> Fe + SO_4

Al (NO_3) --> Al + NO_3

H_2S --> H + S

Cu(OH) --> Cu + OH

LIVEWORKSHEETS