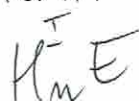


WODORKI

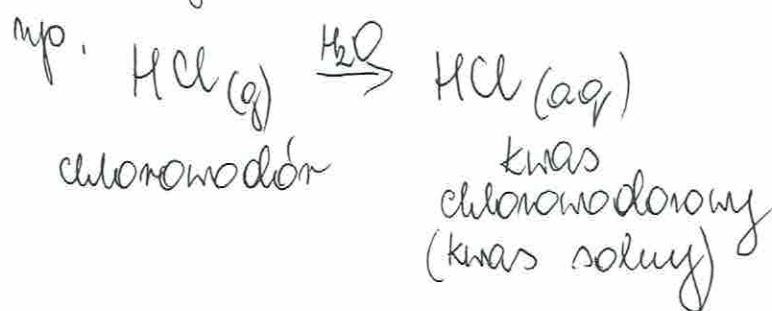
1. WŁAŚCIWOŚCI CHEMICZNE

WODORKI

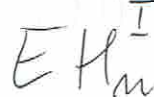
KWASOWE



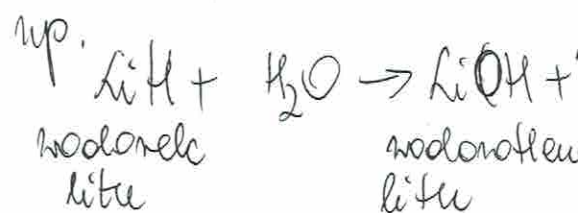
- reakcja z wodą i daje kwasy
- reakcja z zasadami i daje sole



ZASADOWE



- reakcja z wodą (tylko metale grupy 1 i 2) i daje zasady
- reakcja z kwasami i daje sole



OBOJETNE

- nie reagują z wodą, kwasami i zasadami
 np. CH_4 , SiH_4

2. WŁAŚCIWOŚCI FIZYCZNE

a)

WODORKI

metale

- ciała stałe (wodoroki metali gr. 1 i 2) ~~z wyjątkiem~~
- budowa jonowa (z wyjątkiem BeH_2 , MgH_2)
- wysokie temp. topnienia

niemetale

- w większości są gazami

b) WODORKI

↙
reakujące z wodą
np. KH

↘ niereakujące z wodą
np. SiH_4

3. WŁAŚCIWOŚCI I ZASTOSOWANIE POPULARNYCH
WODORKÓW — HCl , H_2S , NH_3