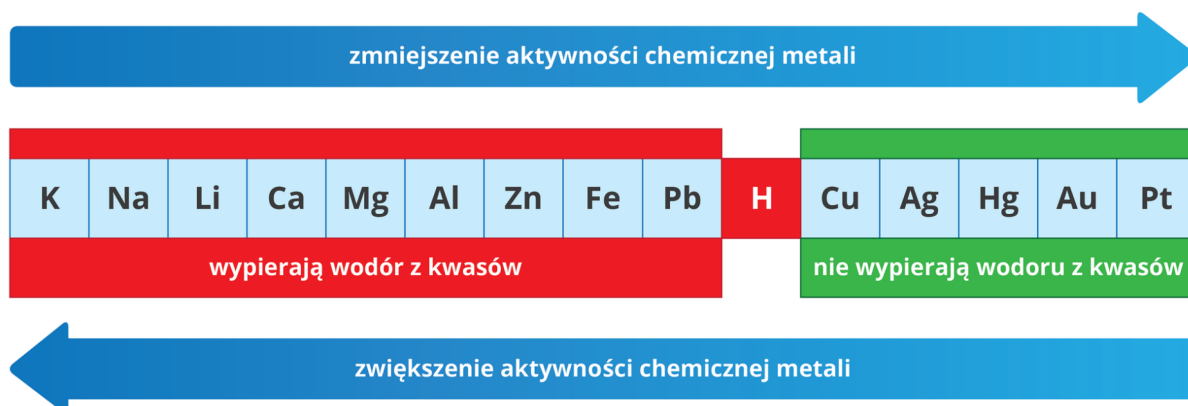


13.05.2020 r.

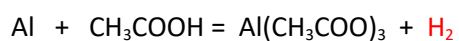
Temat: Reakcje metali z kwasami.

1. Metale różnią się aktywnością chemiczną. Aktywność chemiczną metalu określa się na podstawie możliwości wypierania **wodoru** z roztworu kwasu przez ten metal (powstaje sól).
2. Szereg aktywności metali.



3. METAL + KWAS = SÓL + **WODÓR** ↑
4. Napisz równanie reakcji otrzymywania metodą : METAL+ KWAS soli o nazwie:
a) etanian glinu
W reakcji weźmie udział kwas etanowy= kwas octowy oraz metal – glin, który jak odczytujemy z szeregu aktywności metali wypiera wodór z kwasu.

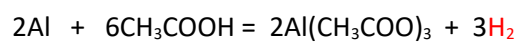
Zapisujemy, więc równanie:



Tworzenie wzoru sumarycznego soli według wskazówek lekcji z tematu:
Wzory i nazwy soli

Przypomnienie: **wodór** jest gazem nieszlachetnym i występuje w postaci **cząsteczki dwuatomowej**

Następnie dobieramy współczynniki stechiometryczne:



b) propanian baru

c) metanian żelaza(III)

d) butanian potasu