

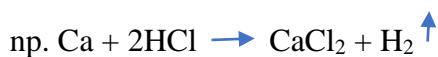
Temat lekcji: Szereg aktywności chemicznej metali.

Szereg aktywności chemicznej tworzą metale, ułożone według wzrastającej aktywności chemicznej (od najmniej, do najbardziej aktywnego) *Rys. 24. w podręczniku*

Im wyżej w szeregu jest umieszczony metal, tym bardziej aktywny, tym łatwiej się utlenia, czyli jest silniejszym reduktorem.

REAKCJE METALI Z KWASAMI

- 1) Metale umieszczone w szeregu powyżej wodoru – reagują z kwasami i wypierają z nich wodór



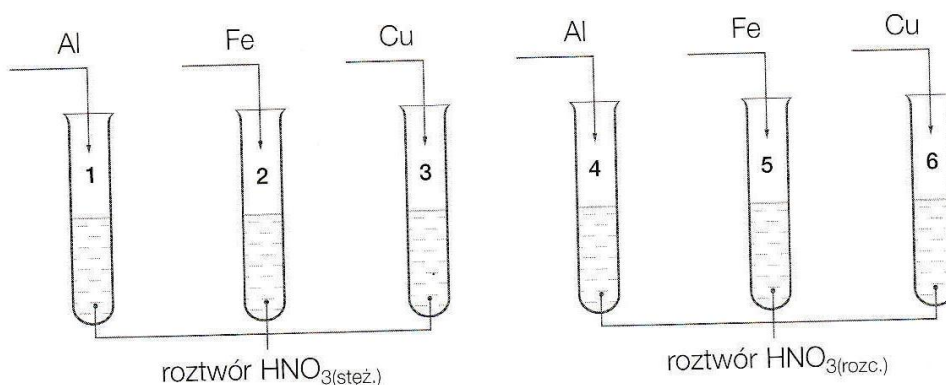
- 2) Metale, które znajdują się powyżej glinu, wypierają wodór również z wody



- 3) Metale umieszczone w szeregu poniżej wodoru (METALE SZLACHECNE: Cu, Ag, Au) – nie ulegają powyższym reakcjom, natomiast mogą reagować z **tzw. kwasami utleniającymi (stęż. H₂SO₄ i stęż. i rozc. HNO₃)**, a w wyniku tych reakcji powstają sole tych metali, odpowiednie tlenki niemetali i woda.



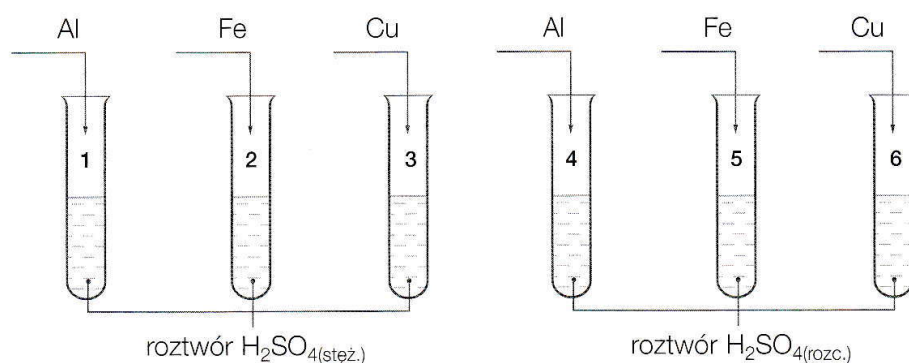
DOŚWIADCZENIE 18/175



Obserwacje:

Wnioski:

DOŚWIADCZENIE 19/177



Obserwacje:

Wnioski:

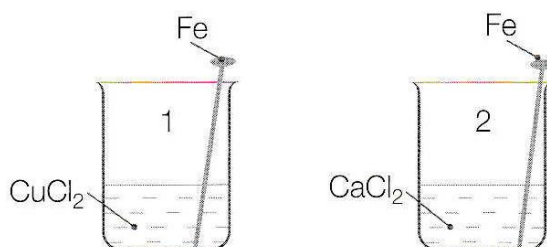
Zadanie do wykonania:

1) W podanych reakcjach dobierz współczynniki stechiometryczne, stosując metodę bilansu elektronowego.



PORÓWNANIE AKTYWNOŚCI CHEMICZNEJ METALI

DOŚWIADCZENIE 20/179



Obserwacje:

Wnioski: