

Żarłoczna ciecz – mini skrypt do doświadczenia



Wspierają nas:

Szereg aktywności metali to zestawienie pierwiastków chemicznych według ich potencjału standardowego. Punktem odniesienia dla tego zestawienia jest elektroda wodorowa, której potencjał standardowy przyjmuje się umownie za zero.

Metal bardziej aktywny wypiera metal mniej aktywny z roztworu jego soli, zaś dobrą miarą aktywności chemicznej metali jest ich potencjał standardowy. Dlatego dzięki szeregowi aktywności metali wiemy, czy dany metal będzie reagował w kontakcie z daną solą. Jest to szczególnie istotne, gdy chcemy chronić sprzęty i urządzenia przed korozją.

Szereg ważniejszych metali uporządkowany w kierunku wzrostu potencjału i zarazem spadku łatwości tworzenia kationów:

Li K Na Ca Mg Al Mn Zn Cr Fe Cd Co Ni Sn Pb H Sb Bi Cu Ag Hg Pt Au

Do doświadczenia potrzebne będą:

- Siarczan miedzi
- Chlorek sodu
- szklanka
- aluminium np. folia
- woda
- wykałaczką / patyk

1. Przygotowujemy 10% roztwór siarczanu miedzi.
2. Do roztworu dodajemy około łyżeczki chlorku sodu.
3. Kawałek folii aluminiowej mocujemy do długiego patyczka tak, aby folia zanurzała się w roztworze siarczanu miedzi.
4. Po chwili reakcja zachodzi, folia najpierw pokrywa się brązowym osadem, a następnie roztwarza.

