

PODSTAWA PROGRAMOWA PRZEDMIOTU CHEMIA - IV etap edukacyjny – zakres rozszerzony

7. Metale. Uczeń:

5) przewiduje kierunek przebiegu reakcji metali z kwasami i z roztworami soli, na podstawie danych zawartych w szeregu elektrochemicznym metali;

Zadanie 1.1. (0-2)**Do matury zostało 135 dni / zadanie na dzień 01.01.2022 (sobota)**

Na podstawie szeregu elektrochemicznego zapisz równania reakcji w formie jonowej skróconej lub zaznacz że reakcja nie zachodzi.

Reakcja metalicznej miedzi z rozcieńczonym roztworem kwasu azotowego(V):

.....

Reakcja magnezu ze stężonym roztworem kwasu solnego:

.....

Reakcja cynku z wodnym roztworem chlorku glinu

.....

Reakcja metalicznego żelaza z wodnym roztworem chlorku glinu

.....

Zadanie 1.2. (0-2)

Płytkę wykonaną z miedzi o masie 6,05g zanurzone w roztworze azotanu(V) srebra. Po pewnym czasie, zaobserwowano, że płytka pokryła się srebrzystym nalotem. W pewnym momencie płytkę wyjęto z roztworu, oczyszczono z osadu srebra, osuszono i zważono. Masa płytki wynosiła 6,01g.

Oblicz masę wydzielonego w trakcie doświadczenia srebra.



W tym zadaniu powtórzyłeś:

Szereg elektrochemiczny

Reakcje metali

Cu

Mg

Zn

Reakcje soli

Odpowiedzi do zadań pojawią się na stronie www.chemiadomatury.pl 31.01.2022 r.