

Najstarsza polska wyższa szkoła zawodowa i największa tarnowska uczelnia stała się Akademią! PWSZ, od 2022 r. działająca jako ANS, w czerwcu 2023 r. przyjęła nazwę Akademia Tarnowska.

Zadanie 1

Do 120 cm³ roztworu CuSO₄ o stężeniu 1 mol/dm³ wsypano 50 g wiórków pewnego metalu E. Po pewnym czasie zważono stałe pozostałości po reakcji, a ich masa wynosiła 44,14 g. Wykonaj niezbędne obliczenia i podaj nazwę metalu E jeśli wiadomo, że jest on dwuwartościowy.

Miejsce na obliczenia:

Odpowiedź:

Zadanie 2

Termin „korozja” obejmuje procesy niszczenia metali, stopów metali i innych materiałów pod wpływem działania składników otaczającego je środowiska.

Zadanie 2.1

Jednym ze sposobów ochrony przedmiotów stalowych przed korozją jest cynkowanie (pokrywanie cienką warstwą cynku). Powłoka cynkowa zapewnia ochronę stali przed korozją nawet jeśli nie jest całkowicie szczelna. W przypadku uszkodzenia powłoki cynkowej i odsłonięcia powierzchni stali, w obecności wilgoci tworzy się ogniwo. Zapisz schemat takiego ogniwa. Jaka rolę pełni w nim cynk?

Schemat ogniwa:

Odpowiedź:

Zadanie 2.2

Pokrycie przedmiotu stalowego warstwą miedzi chroni przed korozją wyłącznie wtedy, kiedy powłoka jest szczelna. W przypadku uszkodzenia takiej powłoki, obecność miedzi przyspiesza korozję.

Zapisz schemat powstałego ogniwa i na tej podstawie wyjaśnij fakt przyspieszonej korozji żelaza w kontakcie z miedzią.

Schemat ogniwa:

Odpowiedź:

.....

Dołącz do nas! 😊

