

pH, stechiometria

Zadanie problemowe nr 23

Zadanie 12. (0–4)

Roztwór chlorku miedzi(II) o ściśle określonym stężeniu molowym można przygotować wykorzystując wodę destylowaną i chlorek miedzi(II) – woda (1/2) $CuCl_2 \cdot 2H_2O$ oraz odpowiednie szkło i sprzęt laboratoryjny.

Wykonaj obliczenia i przygotuj opis (instrukcję) przygotowania 500 cm^3 wodnego roztworu chlorku miedzi(II) o stężeniu 0,0020 $mol \cdot dm^{-3}$. Spośród przedstawionych niżej zdjęć, wybierz i zaznacz wszystkie te, które przedstawiają szkło i sprzęt laboratoryjny konieczny do przygotowania tego roztworu.

Pamiętaj o tym, żeby w opisie (instrukcji) podać wszystkie istotne wartości liczbowe, czynności laboratoryjne oraz nazwy sprzętów i szkła.
Uwaga: ze względu na dużą niedokładność (błąd względny) pomiaru masy bardzo małych próbek, nie należy odważać na wadze laboratoryjnej odważek substancji mniejszych niż 1,00 g.

Dostępny sprzęt oraz szkło laboratoryjne:



Obliczenia:

Rozwiązanie video na stronie kursu

Julia Kasbrylak juliakasbrylak@gmail.com