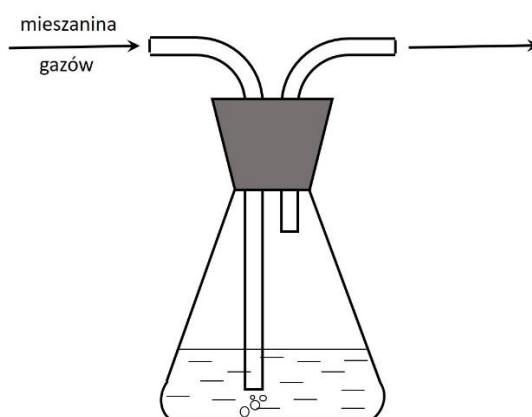


Najstarsza polska wyższa szkoła zawodowa i największa tarnowska uczelnia stała się Akademią! PWSZ, od 2022 r. działająca jako ANS, w czerwcu 2023 r. przyjęła nazwę Akademia Tarnowska.

Zadanie 8

2,44 g mieszaniny gazów składające się z 54,1% tlenku węgla(IV) oraz 45,9% azotu (% mas.) przepuszczono przez płuczkę zawierającą roztwór wodorotlenku sodu zgodnie z poniższym schematem:



Zadanie 8.1

Oblicz, jaką objętość zajął gaz zebrany u wylotu płuczki, jeżeli zebranie gazu nastąpiło w temperaturze 23°C i pod ciśnieniem 1001 hPa. Wynik podaj w cm³ z dokładnością do liczb całkowitych.

Miejsce na obliczenia:

Odpowiedź:

Zadanie 8.2

Oblicz gęstość zebranego gazu w warunkach przeprowadzonego doświadczenia. Wynik podaj w g/dm^3 z dokładnością do dwóch miejsc po przecinku.

Miejsce na obliczenia:

Odpowiedź:

Zadanie 8.3

Do roztworu pozostałego w płuczce po przeprowadzonym doświadczeniu wprowadzono 22 cm^3 roztworu chlorku wapnia o stężeniu 20% i gęstości $1,03 \text{ g/cm}^3$. Uzyskano 2,4 g białego osadu. Oblicz wydajność przeprowadzonej reakcji. Wynik podaj z dokładnością do liczb całkowitych.

Równanie reakcji:

Miejsce na obliczenia:

Odpowiedź:

Zadanie 9

Z 300 cm^3 roztworu zawierającego mieszaninę chlorku baru i azotanu(V) baru wytrącono 3,50 g siarczanu(VI) baru oraz 2,15 g chlorku srebra(I). Oblicz stężenia molowe wodnych roztworów chlorku baru i azotanu(V) baru oraz jonów chlorkowych w roztworze wyjściowym. Wyniki podaj z dokładnością do trzeciego miejsca po przecinku.

Miejsce na obliczenia:

Odpowiedź:

Zadanie 10

Podczas prażenia węglanu wapnia z krzemionką wydzielą się tlenek węgla(IV) i tworzy krzemian wapnia. W porcelanowym tyglu ogrzewano 16,0 g równomolowej mieszaniny węglanu wapnia i krzemionki. Po pewnym czasie przerwano ogrzewanie, a zawartość tygla ostudzono i zważono. Masa pozostałości wyniosła 12,7 g. Podaj skład mieszaniny poredakcyjnej pozostałej w tyglu w procentach masowych. Wyniki podaj z dokładnością do pierwszego miejsca po przecinku.

Miejsce na obliczenia:

Odpowiedź:

Dołącz do nas! 😊

