

BADANIE WŁAŚCIWOŚCI ETANOLU

1. Do parowniczkę wlej 1 cm³ etanolu .Określ jego stan skupienia , barwę i zapach, palność (w obecności nauczyciela)

.....
.....
.....

1. Probówkę napełnij wodą 2 cm³ ,a następnie bardzo powoli (najlepiej pipetą) wlej taka sama ilość etanolu. Zaznacz poziom cieczy w probówce . Próbówkę zamknij korkiem i energicznie wstrząśnij. Odstaw probówkę i ponownie zaznacz poziom cieczy.

.....
.....
.....

2. W roztworze etanolu zanurz papierek wskaźnikowy.

.....

3. Na pasek bibuły nanieś krople etanolu i obok dla porównania krople wody. Po 5 minutach sprawdź wygląd pasków.

.....
.....
.....

4. Dodaj krople etanolu do niewielkiej ilości białka.

.....
.....
.....

Reakcja etanolu z sodem (wykonuje nauczyciel)

Do próbówki zawierającej ok. 3 cm³ etanolu wrzucić osuszony kawałek (wielkości główki od zapalniczki) sodu. Wydzieli się gaz .Sprawdź jego palność .

Po całkowitym przereagowaniu sodu odparuj kroplę roztworu na szkiełku wklęsłym. Powstały osad rozpuść w wodzie i dodaj krople fenoloftaleiny. Zapisz obserwacje

.....
.....
.....
.....

Wniosek(reakcja) :

.....
.....
.....

Wykrywanie obecności etanolu

Do probówki zawierającej ok. 3 cm³ etanolu dodaj dwie krople di chromianu (VI) potasu i krople stężonego kwasu siarkowego (VI) .Próbkę umieść w zlewce z gorącą wodą.

Obserwacje:

.....
.....
.....
.....

Wniosek(reakcja) :

.....
.....
.....
.....

Badanie właściwości gliceryny

Do probówki nalej ok. 3 cm³ glicerolu. Określ jego stan skupienia , barwę zapach . Do zlewki z wodą powoli przelej glicerol, a następnie wymieszaj bagietką. Używając papierka wskaźnikowego , określ odczyn .

(w obecności nauczyciela)

Umieść łyżeczkę do spalań z glicerolem w płomieniu palnika zgaś palnik.

.....
.....
.....
.....

Badanie zachowania się alkoholi wobec wodorotlenku miedzi(II)

W dwóch probówkach wytrąć świeży osad wodorotlenku miedzi(II) , dodając kroplami r-r wodorotlenku sodu do r-ru siarczanu (VI) miedzi. Do jednej probówki z osadem dodaj etanol a do drugiej glicerol. Wymieszaj zawartość probówek.

Obserwacje

.....
.....
.....