

Politechnika Śląska w Gliwicach

Wydział Chemiczny

Polskie Towarzystwo Chemiczne

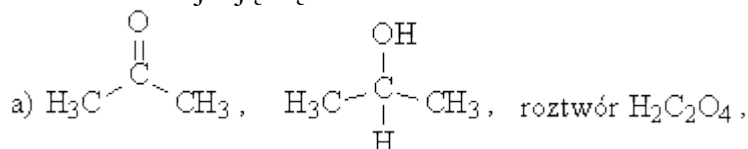
Gliwice, 14 kwietnia 2000

VIII KONKURS CHEMICZNY

DLA MŁODZIEŻY SZKÓŁ ŚREDNICH

Zadanie laboratoryjne

W otrzymanych probówkach znajdują się:



$\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$ (4 probówki).

b) Wodne roztwory czystych związków nieorganicznych zawierające następujące jony: NH_4^+ , K^+ , $\text{H}^+(\text{H}_3\text{O}^+)$, Fe^{2+} , SO_4^{2-} , CO_3^{2-} , OH^- , MnO_4^- , $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ (6 probówek).

Mając do dyspozycji probówki w statywach, papierki wskaźnikowe pH oraz palnik gazowy, posługując się tylko otrzymanymi substancjami, określ zawartość każdej z probówek. Potwierdź swoje ustalenia, przeprowadzając niezbędną liczbę reakcji. Być może okaże się konieczne użycie mieszaniny otrzymanych roztworów w charakterze odczynnika.

Odpowiedź swoją uzasadnij, gdyż oprócz prawidłowego ustalenia zawartości każdej probówki, będzie punktowany sposób i jednoznaczność uzasadnienia.

Za każdą prawidłową odpowiedź z wystarczającym uzasadnieniem możesz uzyskać **3** punkty.

Nr próbówki	Zawartość próbówki	Numery testów uzasadniających zawartość	Liczba punktów
1			
2			
3			
4			
5			
6			
7			
8			
9			
10			
		Suma	