

V Konkurs Chemiczny 1997, etap II

Politechnika Śląska w Gliwicach
Wydział Chemiczny
Polskie Towarzystwo Chemiczne
Gliwice, 18 kwietnia 1997

Nazwisko	
Imię	
Szkoła	
Miejscowość	
Nazwisko i Imię nauczyciela	
Nr zestawu	

V KONKURS CHEMICZNY DLA MŁODZIEŻY SZKÓŁ ŚREDNICH

Zadanie laboratoryjne

Nr próbówki	Zawartość próbówki	Liczba punktów
1		
2		
3		
4		
5		
6		
7		
8		
9		
10		
11		
12		
13		
14		
Σ		

W otrzymanych próbkach znajdują się:

- a) **Cu** met. proszek i **Zn** met. proszek (2 próbówki);
b) wodne roztwory czystych związków nieorganicznych zawierające następujące jony: Ba^{2+} , Na^{+} , NH_4^{+} , Ag^{+} , H^{+} (H_3O^{+}), Cu^{2+} , Cl^{-} , NO_3^{-} , OH^{-} , CO_3^{2-} , SO_4^{2-} (8 próbek);
c) **aldehid octowy** (roztwór wodny), **kwasek octowy** (roztwór wodny), **chlorowodorek aniliny** (roztwór wodny), **czterochlorek węgla** (4 próbówki).

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

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