

Politechnika Śląska w Gliwicach

Wydział Chemiczny

Polskie Towarzystwo Chemiczne

Gliwice, 24 kwietnia 2002

Nazwisko

Imię

Szkoła

Miejscowość

Imię i nazwisko nauczyciela

Numer zestawu

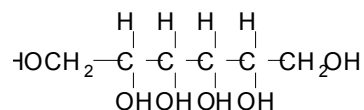
X Konkurs Chemiczny dla młodzieży szkół średnich

Zadania laboratoryjne

Numer próbówki	Zawartość próbówki	Numer testów uzasadniających zawartość	Liczba punktów
1			
2			
3			
4			
5			
6			
7			
8			
9			
10			
11			
12			
13			
14			
		Suma	

W otrzymanych próbkach znajdują się:

a) sorbitol:



heksanol, oktadekanol $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\text{CH}_2\text{OH}$,
propanol, glukoza oraz wodny roztwór amoniaku
(6 próbek),

b) wodne roztwory czystych związków nieorganicznych
zawierających następujące jony: Ag^+ , NH_4^+ , Na^+ , Ca^{2+} ,
 H^+ , Cl^- , CO_3^{2-} , OH^- , NO_3^- (8 próbek).

Mając do dyspozycji próbki w statywach, palnik gazowy, bagietkę do spalania, papierki wskaźnikowe pH, tryskawkę z wodą destylowaną, posługując się **tylko** otrzymanymi roztworami, określ zawartość każdej z próbek. Potwierdź swoje ustalenia, przeprowadzając niezbędną liczbę prób. W wypadku związków jonowych w punkcie b) należy potwierdzić obecność kationu i anionu w każdej próbce. **Korzystanie z dodatkowych odczynników znajdujących się na sali laboratoryjnej jest zabronione.**

Szczególnie istotnie będą równania wykonywanych reakcji lub opis poczynionych przez Ciebie obserwacji w trakcie wykonywania prób.

Za każdą prawidłową odpowiedź popartą jednoznacznym uzasadnieniem możesz uzyskać 3 punkty.