

II Konkurs Chemiczny 1994, etap II

Politechnika Śląska w Gliwicach
Wydział Chemiczny
Polskie Towarzystwo Chemiczne
Gliwice, 15.04.1994

Nazwisko
Imię
Miejscowość
Szkoła
..... Klasa
Liczba punktów

II KONKURS CHEMICZNY DLA MŁODZIEŻY SZKÓŁ ŚREDNICH

Część laboratoryjna

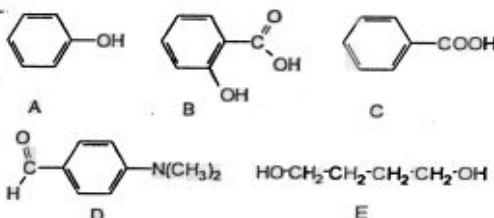
1. W probówkach ponumerowanych od 1 do 9 znajdują się roztwory następujących substancji: 2M HCl, 2M HNO₃, 1M Na₂CO₃, 0,5M CuSO₄, 1M KNO₃, 0,5M BaCl₂, 0,5M Pb(NO₃)₂, 2M NH₃, 0,5M Mg(NO₃)₂. Posługując się papierkami uniwersalnymi oraz otrzymanymi roztworami jako odczynnikami proszę zidentyfikować zawartość probówek.

(Po 2 p. za każdą poprawną identyfikację, max. 16 p.)

Nr probówki	1	2	3	4	5	6	7	8	9
Zawartość									
Punktacja									

2. Mając do dyspozycji roztwory NaOH, Na₂CO₃, FeCl₃, H₂SO₄ oraz AgNO₃ i NH₃ proszę zidentyfikować zawartość pięciu probówek, w których znajdują się:

(Po 2 p. za każdą poprawną identyfikację, max. 8 p.)



Nr probówki	1	2	3	4	5
Zawartość					
Punktacja					