

Chemia klasa 7a_29.05

Temat: Podsumowanie działu „Woda i wodne roztwory”.

I. Karta pracy WODA.

II. Zadania tekstowe do rozwiązania;

1. Do wybielania firanek przygotowuje się roztwór 0,4% substancji wybielającej. Ile trzeba substancji i wody, aby sporządzić 4 kg takiego roztworu?

2. Ile gramów kwasu salicylowego należy rozpuścić w 200 g alkoholu etylowego, aby otrzymać roztwór o stężeniu 2%?

3. Ile wody należy dodać do 3 g kwasu cytrynowego, aby otrzymać 1% poncz do nasączenia ciast biskoptowych?

4. Oblicz stężenie procentowe roztworu otrzymanego przez zmieszanie 250 cm³ wody z 50 g cukru. Gęstość wody wynosi 1g/cm³.

5. Oblicz jaką objętość wody należy dodać do 150 g cukru, aby otrzymać 15% roztwór.

6. Jakie jest stężenie jodu w roztworze, jeżeli do jego sporządzenia zużyto 600 cm³ alkoholu o gęstości 0,8 g/cm³ i 20 g jodu?

7. Ile wody trzeba dolać do 1 kg spirytusu 96 %, aby otrzymać ciecz o stężeniu 40 %?

Odpowiedzi:

1. 16g 2. 4g 3. 297g 4. 16,6% 5. 850g 6. 4% 7. 1,4kg