

Zadania do ćwiczenia 3

1. Oblicz skład procentowy roztworu otrzymanego przez rozpuszczenie 30 g w 200 g wody.
2. Ile gramów wody i czystego KNO_3 należy zmieszać, aby otrzymać 200 g 10 % roztworu tej soli?
3. Z ilu gramów 20% roztworu po odparowaniu wody otrzyma się 50 g 50% roztworu? Ile gramów wody zostanie odparowane?
4. Ile gramów Na_2CO_3 znajduje się w 25 cm^3 0,5 molowego roztworu tej soli?
5. 10 gramów 30% roztworu NaOH rozcieńczono wodą do objętości 250 cm^3 . Oblicz stężenie molowe otrzymanego roztworu?
6. Oblicz stężenie molowe 20 % roztworu Na_2CO_3 , którego gęstość wynosi $d=1,2 \text{ kg/dm}^3$
7. W reakcji 40 cm^3 kwasu solnego z cynkiem wydzielilo się 6988,8 cm^3 wodoru. Oblicz stężenie molowe tego kwasu.
8. Oblicz procentową zawartość KOH w 8 molowym roztworze wodorotlenku potasowego, którego gęstość wynosi $d=1,4 \text{ kg/dm}^3$