

Zadania do ćwiczenia 4

1. 10 gramów 30% roztworu NaOH rozcieńczono wodą do objętości 250 cm^3 . Oblicz stężenie molowe otrzymanego roztworu?
2. Oblicz stężenie molowe 30 % roztworu Na_2CO_3 , którego gęstość wynosi $d=1,25 \text{ kg/dm}^3$
3. W reakcji 50 cm^3 kwasu solnego z cynkiem wydzielilo się $6988,8 \text{ cm}^3$ wodoru. Oblicz stężenie molowe tego kwasu.
4. Oblicz procentową zawartość KOH w 6 molowym roztworze wodorotlenku potasowego, którego gęstość wynosi $d=1,3 \text{ kg/dm}^3$
5. Ile gramów wody należy dodać do 100 g 30 % roztworu, aby otrzymać 15 % roztwór??
6. W jakim stosunku należy mieszać 25 % roztwór z wodą, aby otrzymać 400 g 20 % roztworu.
7. Zmieszano 35 g 45 % roztworu H_2SO_4 z 50 g 60 % roztworu tego kwasu. Oblicz stężenie procentowe otrzymanego roztworu.
8. Z ilu gramów 40 % roztworu po odparowaniu wody można otrzymać 50 g 45 % roztworu?? Ile gramów wody należy odparować??