

ВАРИАНТ № 1

1. Что такое раствор? Какие типы растворов существуют
2. Что такое насыщенный раствор? Назовите примеры
3. Какие факторы влияют на растворимость?
4. Что такое растворение и концентрация?
5. К 90 г 15% раствора сульфата натрия ( $\text{Na}_2\text{SO}_4$ ) прилили 105 г воды. Какова массовая доля полученного раствора после разбавления?
6. Какую массу поваренной соли и воды надо взять чтобы получить: а) 100 г 10% раствора; б) 200 г 15% раствора?

ВАРИАНТ № 2

1. Дайте определение перенасыщенного раствора. Назовите примеры
2. Что такое концентрация? Типы растворов на основе концентрации
3. От чего зависит растворимость веществ?
4. Что такое раствор и растворение?
5. Рассчитайте массы воды и соли, необходимые для приготовления 300 г раствора с массовой долей соли 34 %.
6. При выпаривании 400 г 15% раствора сульфата марганца ( $\text{MnSO}_4$ ) получили раствор массой 200 г. Какова процентная концентрация полученного раствора?