«Решение задач на концентрацию»

Сергеева И.А.

Учитель математики гимназии «Дмитров»

Г. Дмитров Московской области

Цели урока:

- повторить решение текстовых задач на концентрацию при подготовке к ГИА.
- Воспитывать интерес к предмету через межпредметные связи с химией.
- Развивать устную и письменную речь,
 внимание и логическое мышление

1.Сформулируйте определение концентрации



2.Запишите формулу для вычисления концентрации



 3.Объясните значение высказывания «Концентрация раствора 23%»



4. Объясните значение высказывания «Молоко имеет 1,8% жирности»



5.Сколько сахара содержится в 200 г 10% -го сахарного сиропа?



6.К одной части сахара прибавили 4 части воды. Какова концентрация полученного раствора?



7. Сколько граммов воды надо добавить к 80 г раствора, содержащего 15% соли, чтобы получить 12% раствор?

ВЫПОЛНЕНИЕ ПРАКТИЧЕСКОЙ РАБОТЫ



ЗАРЯДКА ДЛЯ ГЛАЗ



Решение задачи из сборника ГИА (стр.52, № 4.1.81)

При смешивании первого раствора кислоты, концентрация которого 20%, и второго раствора этой же кислоты, концентрация которого 50%, получился раствор, содержащий 30% кислоты. В каком отношении были взяты первый и второй растворы?

Подведение итогов урока

Домашнее задание

сборник ГИА, стр.78, Вариант 4, № 26