

Фрагмент 1.34 – 5.18

Молярная концентрация:

- 1) количество вещества на 1 кг растворителя
- 2) количество вещества в 1 л раствора
- 3) количество вещества, деленное на общее количество всех веществ в системе
- 4) масса вещества на 100 г растворителя
- 5) масса вещества на 100 г раствора

Фрагмент 1.34 – 5.18

Вычислите массу (в целых граммах) хлорида натрия, содержащегося в насыщенном при 30°C растворе массой 200 г, если растворимость соли при этой температуре 381 г/л воды. Какова массовая доля растворенного вещества (в целых %)? Запишите ответы друг за другом, разделив их одним пробелом.

Фрагмент 6.55 – 13.17

Чему равно осмотическое давление 1М раствора глюкозы (в целых атм)?

Фрагмент 13.20 – 17.09

Ледяной тротуар при – 5 градусах посыпали солью. Температура воды в лужах будет

- 1) Ниже -5 °C
- 2) Выше -5 °C
- 3) Равна -5 °C

Фрагмент 21.20 – 23.50

При перегонке водно-спиртовой смеси дефлегматор

- 1) Ускоряет процесс
- 2) Не влияет на скорость процесса
- 3) Замедляет процесс [позволяет получить более чистый спирт]