Химия 8 класс

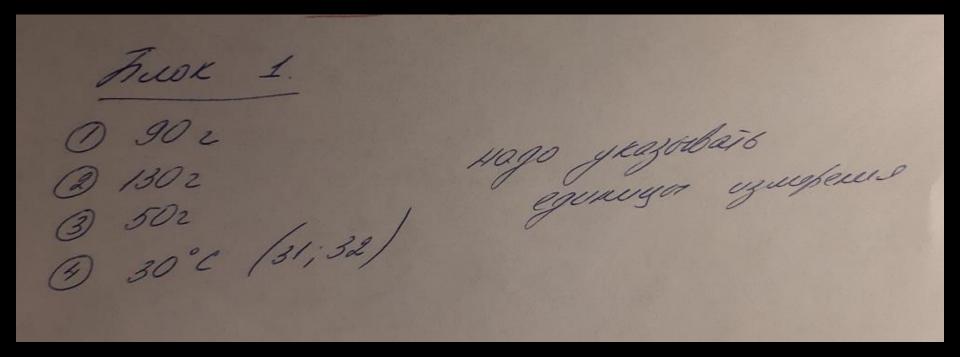
Комментарии к выполненным заданиям по темам «Растворы» и «Электролитическая диссоциация»

«Растворы. Растворимость веществ»

<u>Блок 1.</u>

В этом блоке были представлены графики растворимости солей при различных температурах.

При данной температуре в 100 г воды может раствориться определенное количество соли. С изменением температуры и растворимость веществ изменяется.



1, 2 и 3 задания: нужно было на горизонтальной оси (оси температур) найти данную в задании температуру, от нее следовать наверх до графика запрашиваемой соли. Нашли точку, затем проводите линию влево до вертикальной оси (оси растворимости).

Это и будет значение растворимости при заданной температуре.

4 задание: нужно найти точку пересечения графиков KCl и NaCl. От этой точки опускаетесь вниз, до оси температур и находите значение.

<u>Блок 2.</u>

- Необходимо было определить степень насыщенности растворов солей.
- График каждой соли показывает, что при определенной температуре в воде может полностью раствориться определенное количество соли (в граммах).
- Точка растворимости, стоящая при заданной температуре выше графика, будет показывать перенасыщение раствора (т.е. при данной температуре в воде содержится больше растворенного вещества, чем можно растворить); стоящая ниже графика ненасыщение раствора.

Tuor 2 06 (2) 8 (3) 8 (4) a (3) a

<u>Блок 3.</u> Задачи на расчет массовой доли.

Задача 2. W/ = m/s.6. x 100% Dano: myo = 90 2 | W/ = 102 x 100% = 0, 1 x 100% = Ombem: 10%

Оценивание: все три выполненных задания верно – «5» два задания – «4» одно задание - «3»

«Электролитическая диссоциация»

Задание 1.

Из предложенного списка выбери вещества, которые относятся к электролитам.

В презентации к теме сказано, что к электролитам относят основания, кислоты и соли!

Sadanue 1. (1 sam) Mequeumponuito Fuertponumos 6/4,504 2/1/2 1) HCE 4/ Co 1/2 00 7/Ca CO3 3/ LOH 8/ 8/2 5/ Na Cl 9/ CH4 10/ C12 H22 011 L' rueimponuiau omuoceires 6-ba / ocuobacus, kucuoros, paembo for usu pacniabor tomopoux repobogai mentipurecuie Tox!

Задание 2.

Напиши уравнение диссоциации веществ.

Ошибки:

- 1) Не дописываете заряд иона
- 2) Коэффициент, показывающий количество ионов пишется перед ионом
- 3) Заряд ионов пишется так: сначала показатель, потом знак, например «3+», а не «+3». Единицу не пишем.

Padamue 2 /2 sanna! 0 KNO3 -> K+ NO3 @ Mg/NB/2 - Mg2+ 2 NB (3) Ba/OH/2 -> Ba2+ 20H 3 HCP -> H+ CP (3) Na, SO, -> 2 Na + SO, 6 NaOH -> Na + OH @ Feg /50,/3 -> 2Fe + 350, 2-

Задание 3.

Пользуясь таблицей растворимости, определите, водные растворы каких веществ будут диссоциировать на

Sadarus 3 /1 sann/ He Duccoympyior Duccogue pyroi CuO, Culons, LCl, Cusoy, NaNO3, Baso, le to Soy, Ball, AgNO3, Al Cla, Fells, NaOH В водном растворе могут боттв иста вещество pacibopunio (b masienze " p")

Задание 4. (1 балл) в тетради выпишите:

- Основные положения Теории электролитической диссоциации (ТЭД)
- Определение «Ионов»
- Определение «Кислот» в свете ТЭД
- Определение «Оснований» в свете ТЭД
- Определение «Солей» в свете ТЭД