

рекомендации к №22 и реальные сканы учеников

За что ставят баллы? (максимум: 3 балла)

- “дано” можно не писать (по желанию: если удобно - пишете)
- единицы измерения обязательно указывать в конце строки, но я вам рекомендую писать их везде
- если не знаете как решать задачу - напишите уравнение реакции и уравняйте (это самый простой 1 балл)
- если у вас весь ход решения верный, но вы ошиблись в вычислениях и из-за этого получили неверный ответ - вы получите 2/3 баллов
- писать “ответ” тоже не обязательно, но лучше всего это сделать или как-то выделить ответ

Сканы учеников:

№22

Дано

$w(\text{AgNO}_3) = 2\%$

$m(\text{р-ра}) = 852$

Найти

$m(\downarrow)$

$$\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} \rightarrow \text{NaNO}_3 + \text{AgCl} \downarrow$$

$$m(\text{AgNO}_3) (\text{мг}) = \frac{852 \cdot 2\%}{100\%} = 1,72$$

$$n(\text{AgNO}_3) = \frac{m}{M} = \frac{1,72}{170,2 / \text{моль}} = 0,01 \text{ моль}$$

$M(\text{AgNO}_3) = 108 + 14 + 48 = 170,2 / \text{моль}$

По уравнению реакции $n(\text{AgNO}_3) = n(\text{AgCl}) = 0,01 \text{ моль}$

$$m(\text{AgCl} \downarrow) = n \cdot M = 0,01 \text{ моль} \cdot 143,52 / \text{моль} = \underline{1,4352}$$

$$M(\text{AgCl}) = 108 + 35,5 = 143,52 / \text{моль}$$

Ответ: 1,4352.

Идеальное решение от моего ученика:

- дано записано (не обязательно)
- реакция верная (сразу 1 балл)
- единицы измерения написаны везде (не обязательно, но в конце строки должны быть точно)
- ход решения понятен (1 балл)
- получен верный ответ (1 балл)
- ответ записан (не обязательно, но желательно)

важно!

Если не знаете, что делать при решении задачи №22: пишите уравнение реакции и ищите количество вещества)))

