

МУНИЦИПАЛЬНЫЙ ЭТАП ВСЕРОССИЙСКОЙ ОЛИМПИАДЫ
ШКОЛЬНИКОВ 2025/26 УЧЕБНОГО ГОДА ПО ХИМИИ
ТЕОРЕТИЧЕСКИЙ ТУР

Код/шифр участника

X	0	8	0	2	2	0	7
---	---	---	---	---	---	---	---

Терехина Софья

(фамилия, имя, отчество)

8

(класс обучения)

8

(класс участия)

МОБУ СОШ с. Сельское.

(полное наименование образовательной организации)

ЗАДАНИЕ № <u> </u>	ЛИСТ <u>1</u> ИЗ <u>1</u>	<u>X0802207</u>
	(листы по каждой задаче нумеруются отдельно)	ШИФР (заполняется оргкомитетом)

Задача 8-1

а) конденсация.

б) кристаллизация

в) плавление

г) испарение

д) сублимация

примера: $\text{Iod}(\text{I}_2)$, углекислый газ (CO_2)

Задача 8-2.

$$s - \Delta n = p - \Delta n + 1$$

1) NH_3 ковалентная полярная связь, молекулярная кристаллическая решетка.

2) N_2 ковалентная неполярная связь, молекулярная кристаллическая решетка.

3) Na_3N ионная связь, решетка ионная.

Задача 8-3

$$w \text{ протонов} = 54,55\%$$

$$m \text{ раствора} = 220 \text{ г.}$$

$$n \text{ соли} = 7$$

$$m \text{ протонов} = (54,55 \cdot 220) : 100 = 120,01 \text{ г.}$$

$$\text{Na} - 11 \text{ протонов.}$$

$$\text{O} - 8 \text{ протонов} \quad \left. \begin{array}{l} \\ \end{array} \right\} 20 \text{ протонов.}$$

$$\text{H} - 1 \text{ протон.}$$

$$m(\text{NaOH}) = 120,01 \cdot (40 : 20) = 240,02 \text{ г.}$$

Ответ: Массовая доля соли в растворе 0%, потому что раствор состоит из гидроксида натрия.