

Ключи, критерии оценивания заданий
муниципального этапа Всероссийской олимпиады школьников
2024/2025 учебный год
Экспериментальный тур

Химия
8 класс

Продолжительность – 120 минут
Максимальный балл – 30

Задание. Определение содержания кристаллизационной воды в пентагидрате тиосульфата натрия

Кристаллизационной водой называется вода, входящая в структуру кристаллов веществ, называемых кристаллогидратами. Содержание кристаллизационной воды в них обычно отвечает химическим формулам. Например, химическая формула пентагидрата тиосульфата натрия $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ означает, что в этом кристаллогидрате на каждый 1 моль соли $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ приходится 5 моль воды H_2O . Однако при хранении кристаллогидраты могут либо «выветриваться», т.е. терять часть кристаллизационной воды при комнатной температуре, либо «расплываться», т.е. поглощать влагу из воздуха.

Состав кристаллогидрата можно определить, зная его массу кристаллогидрата и массу в нем соли, которую можно определить, используя зависимость плотности раствора от массовой доли соли в растворе. Например, плотность ρ водного раствора $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ при различных значениях массовой доли ω соли $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ в растворе при 20 °С, имеет следующие значения (таблица 1):

$\omega(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)$, %	1	2	4	6	8	10	12	14	16	18	20
Плотность, г/мл	1,0065	1,0148	1,0315	1,0483	1,0654	1,0827	1,1003	1,1182	1,1365	1,1551	1,1740

Для экспериментального определения плотности жидкостей (в том числе и растворов) используют метод денсиметрии (методика определения плотности жидкости с помощью денсиметра приведена в приложении 1).

В мерной колбе емкостью 50 мл находится раствор тиосульфата натрия $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$, приготовленный в соответствии с Вашим вариантом, с указанием массы израсходованного кристаллогидрата.

Определите состав кристаллогидрата тиосульфата натрия, использованного для приготовления выданного Вам раствора тиосульфата натрия. Проведите мысленный эксперимент, составьте план Ваших действий, опишите Ваши действия и предполагаемый результат.

Проведите реальный эксперимент и приведите его результат. Проведите расчеты и сделайте вывод.

Оборудование на одно рабочее место: 1 мерная колба емкостью 50 мл, 1 цилиндр емкостью 50 мл;

Оборудование на общее рабочее место: 3 ареометра (для трех интервалов плотности: 1,000-1,060; 1,060-1,120; 1,120-1,180).

(30 баллов)

Решение

Рассмотрим решение на примере одного из вариантов. Известно, что для приготовления 50 мл раствора $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ была взята навеска кристаллогидрата, равная **12,4 г**.

1) Определим экспериментального значения плотности ($\rho_{\text{эксп}}$) выданного раствора $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ методом денсиметрии, с использованием методики, описанной в приложении 1.

Пусть плотность раствора $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ равна: $\rho_{\text{эксп}} = 1,120$ г/мл.

2) Определим массовую долю $\omega\%(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)$ методом интерполяции, описанным в приложении 1, используя справочные данные таблицы 1:

$\rho_{\text{теор.1}} = 1,1182$ г/мл, ему соответствует $\omega\%,_{\text{теор.1}} = 14\%$;

$\rho_{\text{эксп.}} = 1,12$ г/мл, ему соответствует $\omega\%,_{\text{эксп.}} = x\%$;

$\rho_{\text{теор.2}} = 1,1365$ г/мл, ему соответствует $\omega\%,_{\text{теор.2}} = 16$. .

Значения $\rho_{\text{теор.1}}$ и $\rho_{\text{теор.2}}$ — это ближайшие к $\rho_{\text{эксп.}}$ значения из справочника, при этом $\rho_{\text{теор.1}} < \rho_{\text{эксп.}}$, а $\rho_{\text{теор.2}} > \rho_{\text{эксп.}}$. Составляем и решаем пропорцию:

$$(\rho_{\text{теор.2}} - \rho_{\text{теор.1}}) : (\rho_{\text{эксп.}} - \rho_{\text{теор.1}}) = (\omega\%,_{\text{теор.2}} - \omega\%,_{\text{теор.1}}) : (\omega\%,_{\text{эксп.}} - \omega\%,_{\text{теор.1}})$$

$$(1,1365 - 1,1182) : (1,12 - 1,1182) = (16 - 14) : (x - 14)$$

$$x = 14,18, \text{ следовательно } \omega\%(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 14,19\%.$$

3) Рассчитаем массу $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ в 50 мл раствора и массу кристаллизационной воды в навеске кристаллогидрата:

$$m(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = \omega(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) \cdot m_{\text{раствора}} = \omega(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) \cdot \rho_{\text{эксп}} \cdot V_{\text{раствора}}$$

$$m(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 0,1419 \cdot 1,12 \cdot 50 = 7,946 \text{ (г)}$$

$$m(\text{H}_2\text{O}) = 12,4 - 7,946 = 4,454 \text{ (г)}$$

4) Рассчитаем количество вещества $n(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3)$ и $n(\text{H}_2\text{O})$ в навеске кристаллогидрата и определим их соотношение:

$$n(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = m(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) / M(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) = 7,946 \text{ г} : 158 \text{ г/моль} = 0,05 \text{ моль}$$

$$n(\text{H}_2\text{O}) = m(\text{H}_2\text{O}) / M(\text{H}_2\text{O}) = 4,454 \text{ г} : 18 \text{ г/моль} = 0,247 \text{ моль}$$

$$n(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) : n(\text{H}_2\text{O}) = 0,05 : 0,247 = 1 : 4,94$$

5) Значит, химическая формула кристаллогидрата $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 4,94 \text{ H}_2\text{O}$.

Критерии оценивания

- | | |
|------------------------------|---------|
| 1. План работы | (5 б.) |
| 2. Выполнение эксперимента - | (10 б.) |
| 3. Выполнение расчетов | (10 б.) |
| 4. Оформление отчета | (5 б.) |