2.3.2. Задание 10 класса

Уравнения реакций:

Na₂SO₄ + 2C = Na₂S + CO₂ (1)
Na₂S + 2CH₃COOH = H₂S + 2CH₃COONa (2)
H₂S + I₂ = S + 2HI (3)
I₂(
$$\mu$$
36.) + Na₂S₂O₃ = NaI + Na₂S₄O₆ (4)

Количество сульфида натрия эквивалентно иоду, который с ним взаимодействует (реакции 2, 3):

$$n(Na_2S) = n(I_2)$$

Количество иода, вступившего во взаимодействие с сульфидом натрия можно найти как разность количества введенного иода и количества иода, прореагировавшего с тиосульфатом натрия (реакция 4):

$$\begin{split} n(I_2) &= n(I_2)_{\text{MCX}} - n(I_2)_{\text{M36}} = n(I_2)_{\text{MCX}} - n(Na_2S_2O_3) = \\ &= C(I_2) \cdot V(I_2) - C(Na_2S_2O_3) \cdot V(Na_2S_2O_3), \end{split}$$

где $C(I_2)$ – молярная концентрация раствора иода (моль/л)

Пописонна упорнаний посклий (1) (4)

 $V(I_2)$ – объем раствора иода, взятый для анализа (л)

 $C(Na_2S_2O_3)$ — молярная концентрация раствора тиосульфата натрия (моль/л)

 $V(Na_2S_2O_3)$ – объем раствора тиосульфата натрия затраченный на титрование (л).

Тогда массу сульфида натрия в 1 литре технологического раствора можем найти по формуле:

$$C(\Gamma/\Pi) = n(Na_2S) \cdot M(Na_2S) / V_{a\Pi}$$

где $V_{a\pi}$ – объем аликвоты технологического раствора, взятого для анализа (л).

Рассчитаем массу нонагидрата сульфида натрия, которую можно получить из 1 т технологического раствора с содержанием сульфида натрия 0.5 г/л (пример расчета). Так как плотность раствора равна 1000 кг/м^3 , то 1 т раствора имеет объем 1 м³ или 1000 л, и в ней содержится $1000 \cdot 0.5 = 500 \text{ г}$ сульфида натрия, что соответствует:

$$m(Na_2S \cdot 9H_2O) = 500 \cdot \frac{240}{78} = 1538.46 \text{ } \Gamma.$$

Разбалловка

Написание уравнении реакции (1)–(4)		4x1 6. = 4 6.
Расчет содержания сульфида натрия (безотносительно правильности титрования)		2 б.
Расчет массы нонагидрата сул правильности расчета содержания с	в в натрия (безотносительно ульфида натрия)	1 б.
Оценка точности определения содет затраченного тиосульфата натрия): Ошибка, % < 5 % 5-10 % 11-15 % 16-20 % 21-25 % 26-30 % > 30 %	балл 13 11 9 7 5 3 1	до 13 баллов
ИТОГО		20 б.