

Завдання 8.1. Якісне визначення неорганічних речовин

Оцінка за задачу (заповнюється журі)

Питання	1.1	1.2	Сума
Оцінка	12	8	20
Перевірка			

1.1. Заповніть Таблицю 1

Таблиця 1

	BaCl ₂	Na ₂ CO ₃	Na ₂ SO ₄	HNO ₃	Бал
BaCl ₂		↓	↓	–	1×3 = 3
Na ₂ CO ₃	↓		–	↑	1×3 = 3
Na ₂ SO ₄	↓	–		–	1×3 = 3
HNO ₃	–	↑	–		1×3 = 3

1.2. Заповніть Таблицю 3

Таблиця 3

Пробірка	1	2	3	4	Бал
Речовина	Na ₂ CO ₃	HNO ₃	Na ₂ SO ₄	BaCl ₂	2×4 = 8

Завдання 8.2. Визначення кількісного складу суміші

Оцінка за задачу (заповнюється журі)

Питання	2.1	2.2	2.3	Сума
Оцінка	12	2	6	20
Перевірка				

2.1. Вкажіть масу кожного з компонентів суміші. Розрахуйте склад суміші у % за масою.

Речовина	Маса, г	Бал1	Масова частка, %	Бал2	2.1
SiO ₂	2,016	2	28,8	2	4
Na ₂ SO ₄	2,275	2	32,5	2	4
Zn	2,709	2	38,7	2	4

2.2. Напишіть рівняння реакції, згаданої в описі досліду.

$\text{Zn} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2\uparrow$	Бал 2 за повне рівняння 1 за схему без коефіцієнтів
--	--

2.3. Вкажіть назви посуду, який було використано в роботі.

Посуд №	Назва	Бал
1	Хімічний стакан	1,5
2	Конічна колба	1,5
3	Лійка	1,5
4	Скляна паличка	1,5