

Критерии оценивания 8 класс

1. Определите массовую долю воды в медном купоросе ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$). (6 баллов)

№ п/п	Решение	Критерии оценивания
1)	Найдена относительная молекулярная масса медного купороса $M_r(\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}) = 250$	2 балла
2)	Найдена относительная молекулярная масса пяти молекул воды $5M_r(\text{H}_2\text{O}) = 90$	2 балла
3)	Найдена массовая доля пяти молекул воды $W(\text{H}_2\text{O}) = \frac{5 \cdot 18}{250} = 0,36$ или 36%	2 балла

2. Сгруппируйте вещества по свойствам и укажите классификацию: сажа; озон; графит; кислород; алмаз; красный фосфор. (6 баллов)

№ п/п	Решение	Критерии оценивания
1)	По аллотропной модификации простых веществ: а) С: сажа, графит, алмаз; б) О: озон, кислород; в) Р: красный фосфор.	3 балла
2)	По агрегатному состоянию: а) твердые вещества: сажа, графит, алмаз, красный фосфор; б) газообразные вещества: озон, кислород.	3 балла

3. В смеси находятся порошок оксида меди, кристаллы поваренной соли, древесные опилки, железные опилки. С помощью, каких физических и химических приёмов можно разделить эту смесь веществ? (5 баллов)

№ п/п	Решение	Критерии оценивания
1)	Выделение магнитом железных опилок от смеси	1 балл
2)	Налить воды. Убрать всплывшие древесные опилки	1 балл
3)	Растворение поваренной соли в воде	1 балл
4)	Выделение оксида меди (фильтрованием оставшейся смеси)	1 балл
5)	Выделение поваренной соли (выпариванием оставшейся смеси)	1 балл

4. Вопросы про химические элементы (7 баллов)

№ п/п	Решение	Критерии оценивания
1)	а) водород	1 балла
2)	б) мышьяк	1 балла
3)	в) никель	1 балла
4)	г) золото	1 балла
5)	д) бром и хром (ром)	1 балла
6)	е) иридий	1 балла
7)	ж) неон	1 балла

5. Логогрифы (4 балла)

№ п/п	Решение	Критерии оценивания
1)	уран, буран	1 балла
2)	базальт, кобальт	1 балла
3)	ребро, серебро	1 балла
4)	хлор, хор	1 балла