

1. Определена плотность порошка поваренной соли	3 балла
А) обоснование метода (использование макс. кол-ва соли, пакет №3)	0,5
Б) результаты измерений	0,5
В) получение численного значения в пределах (1,2-1,4) г/см ³	2
получение численного значения в пределах (1,1-1,5) г/см ³	1
2. Определение отношения масс соли и воды в насыщенном растворе NaCl	5 баллов
А) обоснование метода (описание получения насыщенного раствора) -1 б	2
использование мелкого шага -1 мл – 1 б	
Б) результаты измерений	1
В) получение численного значения в пределах (0,25-0,35)	2
получение численного значения в пределах (0,2-0,4)	1
3. Определена плотность кристаллического NaCl	6 баллов
А) обоснование метода (внесение соли в насыщенный раствор)	1
(использование максимального объема соли, пакет №3)	1
Б) результаты измерений	1
В) получение численного значения в пределах (1,75-2,25) г/см ³	3
получение численного значения в пределах (1,5-2,5) г/см ³	2
получение численного значения в пределах (плотность порошка <math>\rho < 3</math> г/см ³)	1
4. Оценка погрешности	1 балл
<i>Примечание: за отсутствие единиц измерений в ответе на любой вопрос снимается 1 балл</i>	

Задача № 2

1. Идея гидростатического взвешивания	1 балл
2. Метод измерений, не содержащий физических ошибок и основанный на использовании оборудования, указанного в условии	2 балла
3. Вывод расчетной формулы: - условие равновесия через моменты сил и правильно выраженный вес в воде – 1 балл; - правильная связь между отношением плотностей и весов – 1 балл; - верно получена расчетная формула – 1 балл	3 балла
4. Нахождение центра масс трубки (рычага)	1 балл
5. Повышение точности измерений за счет оптимального выбора плеч	1 балл
6. Измерения (при правильных методе и расчетной формуле), иначе – 1 балл	3 балла
7. Значение плотности: получение численного значения в пределах (1,8-2,0) г/см ³ – 3 балла получение численного значения в пределах (1,7-2,1) г/см ³ – 2 балла получение численного значения в пределах (1,6-2,2) г/см ³ – 1 балл	3 балла
8. Оценка погрешности	1 балл