

Определена плотность порошка поваренной соли	2 балла
1. обоснование метода + измерения (если в соль доливалась вода, то 0 баллов)	1
2. получение численного значения в пределах (1,2-1,4) г/см ³ или (1,1-1,5) г/см ³	1 или 0,5
Определение отношения масс соли и воды в насыщенном растворе NaCl	4 балла
3. обоснование метода с доливанием воды в фиксированное количество соли (с повторными измерениями) или добавлением соли в фиксированное количество воды.	1,5 (2) или 0,5
4. результаты измерений	0,5
5. получение численного значения в пределах (0,27-0,33) или (0,24-0,36)	1,5 или 0,5
Определена плотность кристаллического NaCl	5 баллов
6. обоснование метода с использованием насыщенного раствора соли	1,5
7. результаты измерений	0,5
8. получение численного значения в пределах (1,9-2,1) г/см ³ или (1,8-2,2) г/см ³ или (1,7-2,3) г/см ³	3 или 2 или 1
Определение расстояния между атомами Na и Cl	3 балла
9. Правильные теоретические выкладки (если потеряна ½, то только 1 балл)	2 балла
9. Верное численное значение $3 \cdot 10^{-10}$ м	1 балл
4. Оценка погрешности	1 балл

Примечания:

1. Если вы разбирали шприц, то получаете 0 баллов за ту часть задачи, где пользовались разобранным шприцом.
2. Если вы пользовались предположением, что объем раствора равен сумме объемов чистой воды и соли, то получаете 0 баллов за ту часть задачи, где использовали это НЕверное предположение.
3. Если за метод стоит 0 баллов, то измерения и результаты автоматически оцениваются в 0 баллов.