**Задания к олимпиаде по химии.**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Класс** | **Задание** |  | **Критерии оценивания** |
| **8** | 1. **К чистым веществам относится:**
2. уксус
3. дистиллированная вода
4. воздух
5. молоко
 |  | За правильный ответ 1 балл |
| 1. **Является веществом:**
2. капля росы
3. медная монета
4. кусочек мела
5. ртуть
 |  |
| **9** | **1. Реакции между газами**Напишите уравнения реакций, в которых два газообразных при обычныхусловиях вещества реагируют друг с другом в объёмном соотношении:а) 2 : 1, б) 2 : 3, в) 4 : 3, г) 2 : 5, д) 1 : 3. |  | **По 2 балла** за каждое уравнение.В каждом случае возможно несколько вариантов решения, поэтому принимаютсялюбые разумные ответы, соответствующие условию.**Всего за задачу – 10 баллов.** |
|  | **2. Разделение сплава – планирование эксперимента**Предложите химический способ выделения чистого железа из сплава, содержащего железо, медь и цинк. В вашем распоряжении есть лабораторная посуда, фильтровальная бумага, соляная кислота, магнит, а также ещё один реагент на выбор. В решении опишите процесс разделения по стадиям, дайте каждой стадии название. Запишите уравнения реакций. |  | За каждое уравнение реакции – по **1 баллу**,за выбор дополнительного реагента – **2 балла.**За описание хода разделения – **5 баллов** (по одному за каждую стадию).**Всего за задачу – 10 баллов.** |