**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 обычных  условиях 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 принимаются  любые 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.** |