**Внутришкольный аудит. Химия. 8 класс. 3 четверть**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 1. | Записать формулу массовой доли компонента смеси. | W = mк /mсм, где W – массовая доля компонента смеси в долях от единицы или в %, mк и mсм – масса компонента и масса смеси в г. |
| 2. | Записать формулу объемной доли компонента смеси. | Y = Vг / Vг. см, где Y – объемная доля компонента смеси в долях от единицы или в %, Vг и Vг. см – объем газа и объем газовой смеси в л. |
| 3. | Перечислить способы разделения:  1) однородных смесей,  2) неоднородных смесей. | 1) Выпаривание, кристаллизация, дистилляция.  2) Отстаивание, фильтрование, магнитом. |
| 4. | Дать определения реакций по признаку выделения и поглощения тепла. | Реакции, протекающие с выделением теплоты, называют экзотермическими, с поглощением теплоты –эндотермическими. |
| 5. | Назвать условия протекания химических реакций. | Соприкосновение веществ, нагревание. |
| 6. | Продолжить фразу: «Химическим уравнением называется…». | Условная запись химической реакции с помощью химических формул и, если нужно, коэффициентов. |
| 7. | Сформулировать закон сохранения массы веществ. | Масса веществ, вступивших в реакцию, равна массе веществ, получившихся в результате ее. |
| 8. | Дать определения:  1) реакций разложения,  2) реакций соединения,  3) реакций замещения,    4) реакций обмена,  5)реакций нейтрализации. | 1) Реакции, при которых из одного сложного вещества образуются два или более веществ, называют реакциями разложения.  2) Реакции, при которых из двух или нескольких веществ образуется одно сложное, называют реакциями соединения.  3) Реакции, при которых атомы простого вещества замещают атомы одного из элементов в сложном веществе, называют реакциями замещения.  4) Реакции, при которых два сложных вещества обмениваются своими составными частями, называют реакциями обмена.  5) Реакции обмена между кислотой и щелочью, в результате которых образуется соль и вода, называют реакциями нейтрализации. |
| 9. | Что называется электролитами? | Вещества, растворы и расплавы которых проводят электрический ток, называют электролитами. |
| 10. | Продолжите фразу: «Электролитическая диссоциация – это…» | Процесс распада электролита на ионы при растворении или расплавлении. |
| 11. | Дайте определение степени диссоциации. | Степень диссоциации - отношение числа частиц, распавшихся на ионы, к общему числу растворенных частиц. |
| 12. | Какие электролиты являются:  1) сильными,  2) слабыми? | 1) К сильным относятся электролиты, которые практически полностью диссоциируют на ионы.  2) Слабыми являются электролиты, которые почти не диссоциируют на ионы. |