Технологическая карта урока

Ф.И. учащегося \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| № | Задания | Балл |
| 1 | **Проверка домашнего задания.****Игра. “Химическое лото”.** Зачеркните знак химического элемента, о котором идёт речь в строках стихотворения.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Na** | **H** | **K** | **Mg** |
| **O** | **Cu** | **Ag** | **P** |
| **N** | **Fe** | **Au** | **Cl** |
| **Hg** | **Ca** | **C** | **S** |

 |  |
| 2 | Дайте определения:Химическая формула – это \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**2 Н2О** |  |
| 3 | **При помощи химических знаков запишите формулу вещества.**А) четыре молекулы аммиака, если известно, что в состав его молекулы входит один атом азота и три атома водорода; Б) пять молекул фосфорной кислоты, если известно, что в состав ее молекулы входят три атома водорода, один атом фосфора и четыре атома кислорода.  |  |
| 4 | **Алгоритм. Вычисление относительной молекулярной массы по химической формуле.**1. Найти значения относительных атомных масс элементов в периодической системе.2. Умножить число атомов на значение относительной атомной массы для каждого элемента.3. Сложить полученные значения.**Определение относительной молекулярной массы веществ по предложенным формулам (работа с опорной схемой).**

|  |  |
| --- | --- |
| **молекула** | **значение Мr** |
| Н2О | Мr(Н2О)= 2Ar (Н) +1Ar(О)= 2·1 +1·16 = 18 |
| H2SO4 | Мr(H2SO4) =  |
| HNO3 | Мr(HNO3) =  |
| Fe2O3 | Мr(Fe2O3) =  |
| SO3 | Мr( ) = |

 |  |
| 5  | **Рефлексия.**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  1. | Я узнал много нового. |   |
| 2. | На уроке было над чем подумать. |   |
| 3. | Мне это пригодиться в жизни. |   |
| 4. | На все возникшие вопросы я получил(а) ответы. |   |
| 5. | На уроке я поработал добросовестно. |   |

 |  |