**Рабочий лист.**

**Тема урока: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**Цель урока: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**План урока:**

**1.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**2.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**3.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| №  | Характеристика  | Ответы  |
| 1  | Символ элемента  |  |
| 2  | Порядковый номер  |  |
| 3  | Заряд ядра  |  |
| 4  | Число протонов в ядре  |  |
| 5  | Число электронов в атоме  |  |
| 6  | Ar(Э)  |  |
| 7  | Число нейтронов в ядре  |  |
| 8  | Номер периода  |  |
| 9  | Число электронных уровней в атоме  |  |
| 10  | Номер группы  |  |
| 11  | Наивысшая и наименьшая степень окисления  |  |
| 12  | Число электронов на внешнем электронном уровне  |  |
| 13  | Распределение электронов по уровням  |  |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Порода  | твёрдость  | прочность  | цвет  | Доля \_\_\_\_\_\_\_\_\_ в породе  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |

**Химические свойства\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

|  |
| --- |
|  |

**Оценка своей работы на уроке**

**\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**