**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**

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