ПРИЛОЖЕНИЕ 1

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1М |  |  |  |  | 2О |  |  | 3О |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 4О | С | А | Д | О | К |  |  | 5С | О | Л | Ь |  |  |  |  |  |  |  |
| Л |  |  |  |  | С |  |  | Н |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Е |  |  |  | 6К | И | С | Л | О | Т | А |  |  |  |  |  |  |  |  |
| К |  | 7Н |  |  | Д |  |  | В |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| У |  | А |  |  |  |  |  | 8А | Т | О | М |  |  |  |  |  |  |  |
| 9Л | И | Т | И | Й |  |  |  | Н |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| А |  | Р |  |  |  |  |  | 10И | Н | Д | И | К | А | Т | О | Р |  |  |
|  |  | И |  |  |  |  |  | Е |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | Й |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

***кроссворд***

***По горизонтали.***

4. Один из признаков протекания реакции.

1. Сложное вещество, молекула которого образована ионами металла и кислотного остатка.
2. Раствор этого вещества изменяет цвет индикатора лакмуса с фиолетового на красный
3. Мельчайшая химически неделимая частица вещества.
4. Электроны в атоме этого элемента распределяются по уров­ням так:

) )

**2 1**

10. Вещество, изменяющее свой цвет в растворах кислот и щелочей.

***По вертикали.***

1.Частица вещества, образованная атомами, соединенными ме­жду собой при помощи химической связи.

1. Бинарное соединение, в состав которого входит кислород в степени окисления -2.
2. Раствор этого вещества изменяет цвет индикатора фенолфта­леина с бесцветного на малиновый.

7. Элемент третьего периода, 1-й группы, главной подгруппы.