Фамилия, имя\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Дата:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Тема урока\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Составьте схему строения атома, электронную и электронно-графическую формулы углерода.

2. Дайте сравнительную характеристику аллотропных модификаций углерода.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Признаки | Графит | Алмаз |
|  |  |  |
| Кристаллическая решетка, форма |  |  |
| Цвет, прозрачность |  |  |
| Блеск |  |  |
| Твердость |  |  |
| Электропроводность |  |  |
| Применение |  |  |

3.Какие свойства (окислительные или восстановительные) проявляет углерод в представленных реакциях? В схеме покажите это стрелками.

Химические свойства углерода

Окислительные C + O 2 = CO 2 Восстановительные

2C +O 2 = 2CO

4Al + 3C= Al 4C3

2 H 2 + C= CH 4

4. "Взаимодействие оксида меди (II) с углеродом".

Составьте уравнение окислительно-восстановительной реакции и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

