**План учебного занятия №4**

**Дата Предмет** химия **группа**

**Ф.И.О. преподавателя:** Кайырбекова И.А.

**І. Тема занятия:** Валентность и степень окисления атомов. Периодичность в изменении свойств соединений элементов

**Тип занятия:** изучение нового материала

**Цель:** сформировать понятие валентность и умение определять валентность по химическим формулам и составлять химические формулы по валентности.

**Задачи:**

**А) Образовательные:** Познакомить учащихся с понятием валентность; сформировать и закрепить умение определять валентность по химическим формулам;

3. Сформировать и закрепить умение  составлять формулы, зная валентность химических элементов.

**Ә) Воспитательные**: Показать единство материального мира

**Б) Развивающие:** Показать, что изучаемые законы являются всеобщими законами природы.

**ІІ. Ожидаемые результаты:**

**А) Учащиеся должны знать:** определять валентность элементов

**Ә) Учащиеся должны уметь:** составлять элетронный балаланс в ОВР

**б) учащиеся должны владеть:** работа с таблицой Д.И.

**ІІІ. Метод и приемы каждого этапа занятия:** репродуктивный

**IV. Средства:**учебник, интерактивная доска

**Ход урока**

**І. Организационная часть** Проверить посещяемость учащихся. Озна комление с целью и задачами сегодняшнего занятия. Постановка цели урока.

**ІІ. Актуализация опорных знании:**

1. Проверка домашнего задания. Характеристика химическим элементам № 48,82

2. Строение ПС

3. Объяснение нового материала:

План:

1. Валентность
2. Степень окисления
3. Периодичность в изменении свойств соединений элементов
4. **Закрепление нового материала.**

Задание по учебнику

1. **Домашнее задание**
2. Валентность- свойство атомов химического элемента присоединять определенное число атомов других химических элементов.

Таблицу разобрать

Решение задач №

1. Степень окисления – число электронов, смещенных от атома данного элемента к атому другого элемента.

Задача №

1. Периодичность в изменении свойств соединений элементов

Закономерности свойствах строении атомов элементов одного периода:

* Количество энергетических уровней не изменяется;
* Число электронов на внешнем энергетическом уровне увел
* ЭО увеличивается
* Атомный радиус уменьшается
* Окислительные способности усиливаются
* Восст. способности уменьшаются

Закономерности свойствах строении атомов элементов одной подгруппы:

* Количество энергетических уровней увеличивается;
* Число электронов на внешнем энергетическом уровне постоянно
* ЭО уменьшается
* Атомный радиус увелич
* Окислительные способности уменьшаются
* Восст. способности усиливаются