Хемија---9 одд.

13 до 26.04. 2020год.

Тема 6- Добивање соли

Наставна единица-Добивање соли од метални оксиди

Цели:

\*научи како да се добијат некои соли користејќи различни реакции.

\*користи равенки составени од зборови и р-ки составени од хемиски формули односно хемиски симболи за да се опишат вообичаени реакции.

\*израмни едноставни хемиски равенки со примена на целобројни стехеометриски коефициенти, за максимум два реактанти или два продукти.

Запамти:

Начини на кои може да се добијат соли :

\*метален оксид и киселини.

\*отстранување на вишокот цврста супстанција со филтрација.

\* испарување на раствор се додека не се појави супстанца во цврста агрегатна состојба.

\*оставање на растворот да се олади .

\*формирање на кристали.

\*метални оксиди содржат метал и кислород.

\*метален оксид реагира со киселина се добива сол и вода.

Активности:

1.Напиши равенки составени од зборови за добивање на соли од метални оксиди ?

2.Истите текстуални реакции запиши ги со израмнети равенки составени од хемиски формули на реакциите?

Тема 6—Добивање соли

Наставна единица—Добивање соли од карбонати

Цели:- Истите цели важат од претходната лекција да не се повторуваме она што треба да се научи.

Запамти:

\*Карбонатите реагираат со киселини при што се добива сол вода и јаглерод диоксид.

\*калциум карбонат,бакар (II) карбонат, магнезиум карбонат.

Aктивности:

1.Напиши ги текстуалните равенки на реакциите меѓу:

а ) магнезиум карбонат и сулфурна киселина

б ) никел ( III) карбонат и хлороводородна киселина.

2.Истите текстуални реакции запиши ги со хемиски равенки ?