



Блок- схема по теме **«Оксиды»**

**Воронова Галина Владимировна,
учитель химии МБОУ «СОШ №4 с углубленным
изучением отдельных предметов» г.Усинска**



1. Из приведенного перечня веществ выберите оксиды, дайте им названия: Al_2O_3 , CH_4 , $\text{Cu}(\text{OH})_2$, SO_3 , MgO , H_2S , HCl , N_2O_5 , NH_3 , H_2SO_4 , MgCl_2 , Fe_2O_3 , P_2O_5

Al_2O_3 (оксид алюминия), **SO_3** (оксид серы (VI)), **MgO** (оксид магния),
 N_2O_5 (оксид азота(V)), **Fe_2O_3** (оксид железа (III)), **P_2O_5** (оксид фосфора (V))



2. Проклассифицируйте оксиды:
 CuO , Al_2O_3 , FeO , MnO_2 , BaO , MnO , BeO ,
 Mn_2O_7 , K_2O , CO_2 , P_2O_5

Основные

CuO , FeO , BaO ,
 MnO , K_2O

Амфотерные

Al_2O_3 , BeO ,
 MnO_2

Кислотные

Mn_2O_7 , CO_2 ,
 P_2O_5



3. Допишите уравнения реакций получения оксидов:



4. Соотнесите левые и правые части уравнений реакций:

