

**Дифференцированные задания
по учебному предмету “Химия”, VIII, IX класс**

Утепергенова Зоя Станиславовна,
учитель химии и биологии,
государственное учреждение образования
“Стародворецкий учебно-педагогический комплекс
ясли-сад-базовая школа”,
Берестовицкий район, Гродненская область,
первая квалификационная категория,
e-mail: stdvorec@berestovica.edu.by

VIII КЛАСС

**ТЕМА: ВАЖНЕЙШИЕ КЛАССЫ НЕОРГАНИЧЕСКИХ
СОЕДИНЕНИЙ
ОКСИДЫ**

ГРУППА В

Составьте формулы оксидов по валентности образующих их элементов

S (VI), N (I), Ca, P (III), Fe (II), N (V), P (V), C (IV)

ГРУППА С

**Назовите оксиды, распределите их на основные и кислотные
CaO, P₂O₅, Na₂O, SO₂, CO₂, N₂O₅, SO₃, K₂O, BaO, MgO**

**ТЕМА: ВАЖНЕЙШИЕ КЛАССЫ НЕОРГАНИЧЕСКИХ
СОЕДИНЕНИЙ
КИСЛОТЫ
ГРУППА В**

Распределите кислоты на:

- А) кислородсодержащие и бескислородные
HCl, HNO₃, H₂SO₄, HI, H₃PO₄, HBr, H₂CO₃, H₂S
- Б) одноосновные и многоосновные
H₂SO₃, HF, HNO₃, H₃PO₄, H₂SiO₃, HI

ГРУППА С

Вставьте формулы исходных веществ или продуктов реакции, составьте уравнения химических реакций и укажите их тип

- А) $Zn + H_2SO_4 \rightarrow \dots + H_2$
- Б) $H_2 + Cl_2 \rightarrow \dots$
- В) $KOH + \dots \rightarrow K_2SO_4 + H_2O$
- Г) $P_2O_5 + H_2O \rightarrow \dots$

**ТЕМА: ОСНОВНЫЕ КЛАССЫ НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ
ОБОБЩЕНИЕ И СИСТЕМАТИЗАЦИЯ ЗНАНИЙ УЧАЩИХСЯ
ОБ ОСНОВАНИЯХ И СОЛЯХ**

ГРУППА В

Из указанных формул веществ $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$, MgO , H_3PO_4 , KOH , CuCl_2 , BaSO_4 , HCl , $\text{Cu}(\text{OH})_2$, N_2O_5 , K_2SO_3 , NaOH , $\text{Fe}(\text{OH})_3$, NaCl выпишите формулы:

- А) оснований
- Б) солей

ГРУППА С

Назовите вещества Al_2S_3 , KNO_3 , $\text{Mg}(\text{OH})_2$, Na_2SO_3 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, FeCl_3 , KOH , $\text{B}(\text{OH})_2$, $\text{Mg}(\text{OH})_2$, $\text{Fe}(\text{OH})_2$, $\text{Al}(\text{OH})_3$, MgSO_4 , Na_2CO_3 , FeS . Укажите, к какому классу соединений относится каждое из них.

IX КЛАСС

**ТЕМА: НЕМЕТАЛЛЫ
СЕРНАЯ КИСЛОТА**

ГРУППА В

Составьте уравнения химических реакций, укажите их тип

- А) $\text{Mg} + \text{H}_2\text{SO}_4 \text{ разб} \rightarrow$
- Б) $\text{KOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \text{ разб} \rightarrow$
- В) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \text{ разб} \rightarrow$

ГРУППА С

Составьте уравнения реакций в молекулярной, полной и сокращённой ионных формах:

- А) $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- Б) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Zn}(\text{OH})_2 \rightarrow$

**ТЕМА: НЕМЕТАЛЛЫ
ФОСФОР**

ГРУППА В

Определите степень окисления элементов в соединениях P_4 , H_3PO_4 , P_2O_5 , P_2O_3 , Na_3PO_4 ,

ГРУППА С

Составьте уравнения химических реакций, с помощью которых можно осуществить превращения, укажите их тип

