

*«Классы неорганических веществ.
Типы химических реакций»*
Конкурс знаний.



*Дорога к знаниям
трудна,
Вы ошибаетесь опять,
Но меньше, меньше с
каждым разом.*

Назовите вещества.

I команда.

HNO_3 , BaO , CuCl_2 , SiO_2 ,
 H_3PO_4 , NaOH , $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$.

II команда.

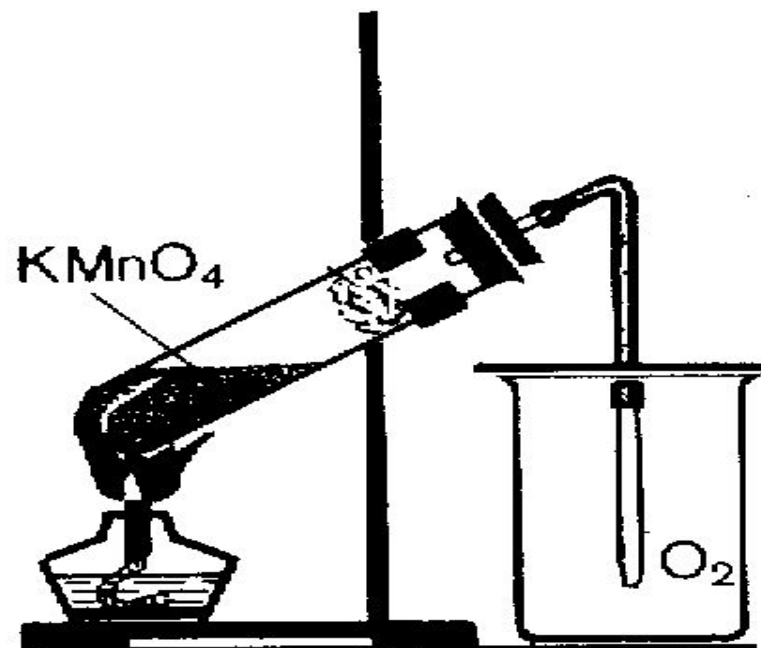
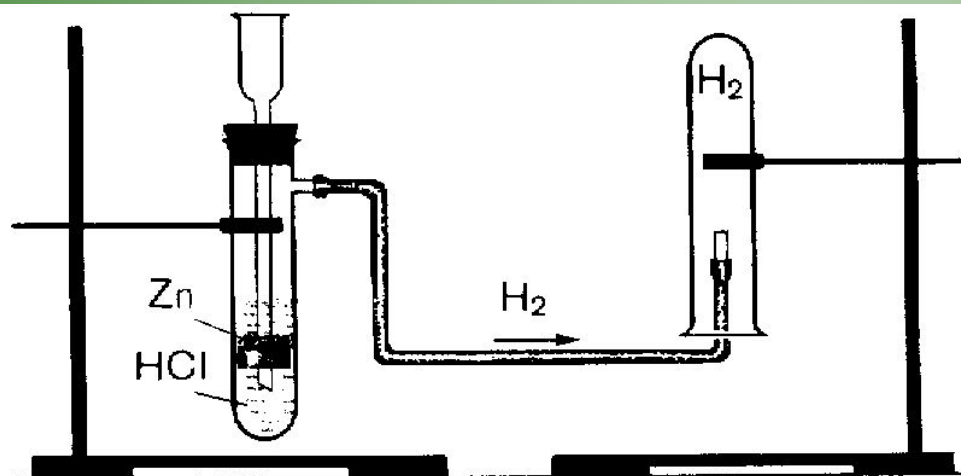
H_2SO_4 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, AlCl_3 , CuSO_4 ,
 Na_2O , P_2O_5 , K_3PO_4 .

III команда

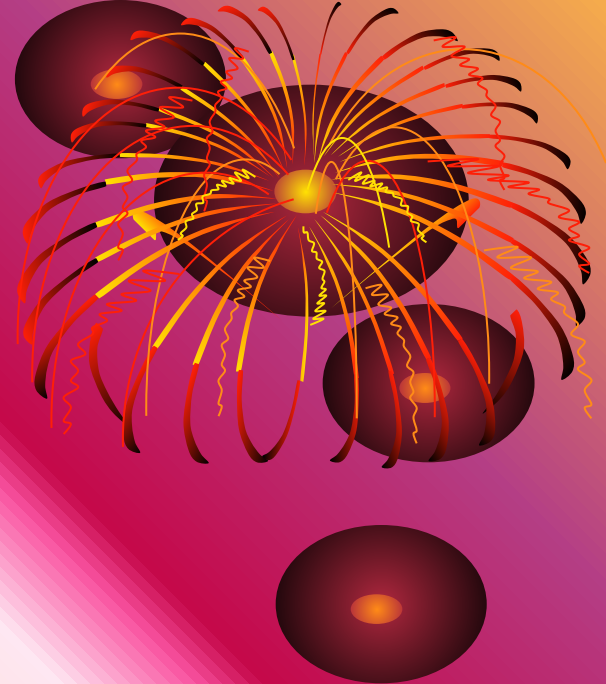
H_2CO_3 , CuO , $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$, KOH ,
 NiSO_3 , NO_2 , H_2SiO_3



Конкурс: получение газов.



Конкурс:
признаки реакций.



Конкурс-экспертиза.

К столу приглашаются капитаны команд, которые должны с помощью индикатора определить растворы кислоты, щелочи и соли.



Конкурс «Третий лишний»

Среди каждой тройки веществ найти вещество, отличающееся от двух других.
Указать признак отличия.

▶ 1 команда.

- а) CO_2 , K_2SO_4 , SO_2
- б) BaSO_4 , NaCl , CaCO_3
- в) RbOH , ZnCl_2 , LiOH

▶ 2 команда.

- а) $\text{Fe}(\text{OH})_2$, KOH , $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- б) BaO , P_2O_5 , CaO
- в) HNO_3 , H_2SiO_3 , H_2SO_4

▶ 3 команда.

- а) HCl , H_3PO_4 , P_2O_5
- б) Fe_2O_3 , CO_2 , MgO
- в) NiSO_3 , MnS , KCl

Конкурс «Кто быстрее»

Даны вещества : CO_2 , HCl , Mg , $\text{Ba}(\text{OH})_2$, Na_2O , $\text{Cu}(\text{OH})_2$, AgNO_3 .

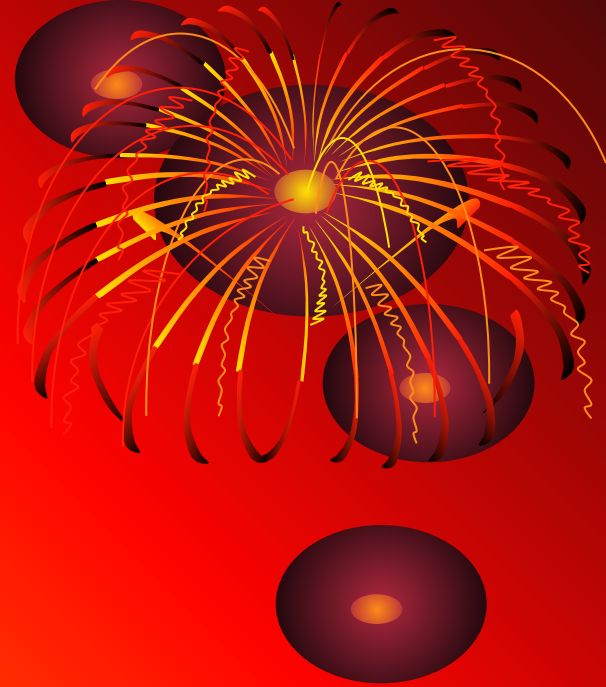
Какие из них будут взаимодействовать между собой.

Составьте как можно больше уравнений реакций.

Конкурс-задача

Составьте задачу по уравнению реакции на нахождение объема водорода, если известна масса раствора кислоты и массовая доля кислоты в растворе.





Молодцы!