«Основные типы химический реакций»

Учитель химии МБОУ СОШ №31 Поленкова Ирина Валерьевна Краснодарский край Курганинский район п.Светлая Заря

повторить и обобщить знания учащихся о химических реакциях, признаках и типах химических реакций;

 □ закрепить навыки составления химических уравнений и расстановки коэффициентов;

□ развивать память, устойчивое внимание,
самостоятельное мышление, умение слушать и
слышать другого человека.

5





1) СОЕДИНЕНИЯ

- a) $2P + 3Cl_2 = 2PCl_3$;
- \Box 6) $PCl_3 + Cl_2 = PCl_5$;
- \Box в) Fe + 2FeCl₃ = 3FeCl₂;

2) РАЗЛОЖЕНИЯ

a)
$$2 \text{HgO} = 2 \text{Hg} + \text{O}_2$$

б)
$$2Ag_2O = 4Ag + O_2$$

$$B) \operatorname{Fe(OH)}_{2} = \operatorname{FeO} + \operatorname{H}_{2}O$$

3) ЗАМЕЩЕНИЯ

a)
$$H_2 + CuO = Cu + H_2O$$

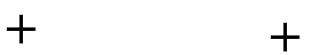
б)
$$C + FeO = Fe + CO$$

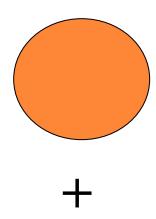
B)
$$Zn + 2HCl = Zn_2Cl + H_2\uparrow$$

4) O B M E H A

- a) $MgO + 2HF = MgF_2 + H_2O$
- б) $NaOH + HNO_3 = NaNO_3 + H_2O$
- в) $Ca(OH)_2 + K_2CO_3 = CaCO_3 \downarrow + 2KOH$

Определите тип химической реакции.







Определите тип приведенных ниже реакций:

$$H_2 + Br_2 = 2HBr \dots$$

$$Fe + 2HCl = FeCl_2 + H_2 \uparrow \dots$$

$$Ca(OH)_2 + 2HBr = CaBr_2 + 2H_2O$$

• • • • • • • • • • • • •

Расставьте коэффициенты в схемах реакций.

$$Al + HBr = AlBr_3 + H_2 \uparrow$$

$$H_2S + I_2 = HI + S$$

$$Cu(NO_3)_2 = CuO + NO_2\uparrow + O_2$$

ЗАДАНИЕ №4

ОПРЕДЕЛИТЕ ПРИЗНАК ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ

ЗАДАНИЕ №5

ОПРЕДЕЛИТЕ ПРИЗНАК ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ

ЗАДАНИЕ №6



- 1. 2NaCl = 2Na + Cl₂
- 2. $CaO + CO_2 = CaCO_3$
- 3. $C + O_2 = CO_2$

Ответ:

 $2NaCl = 2Na + Cl_2$

$$1.2CuO + C = 2Cu + O_2$$

 $2.2NO + O_2 = 2NO_2$

3.
$$Mg + H_2S = MgS + H_2$$

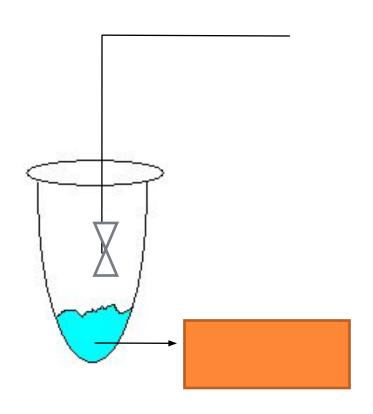
Ответ:

$$2NO + O_2 = 2NO_2$$

Жилец из квартиры №26 решил помочь освободиться жильцу из квартиры №29 из его хлорида, но при этом сам попал в западню.









 $Fe + CuCl_2 = FeCl_2 + Cu$

- 1. цинк + хлороводород =
- 2. калий + сера = сульфид калия
- 3. κ ислород + водород =
- 4. гидроксид натрия + серная кислота =
- 5. алюминий + кислород =



- 1. § 32
- 2. Повторить §25
- 3. Карточки.

