

КИСЛОТЫ

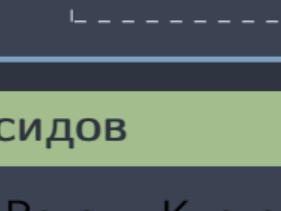
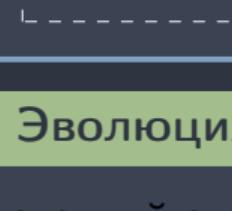
Начало

1. Фейс-контроль

Распредели формулы по контейнерам:
 $NaOH$, HCl , $Ca(OH)_2$, H_2SO_4 , CO_2

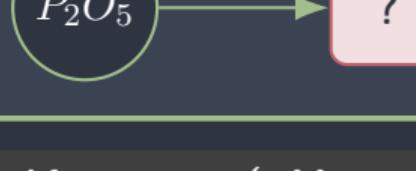
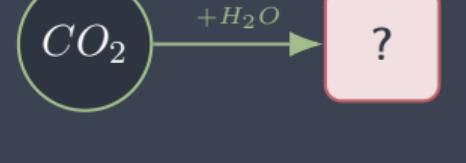
КИСЛОТЫ
(Начинаются
на H)

ОСНОВАНИЯ
(Заканчиваются
на OH)

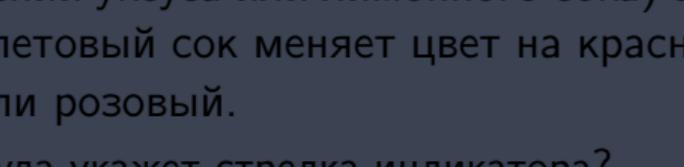


2. Эволюция Оксидов

Кислотный оксид + Вода = Кислота.
Впиши недостающие элементы в схему:



3. Сок Капусты (рН-метр)



В кислой среде (например при добавлении уксуса или лимонного сока) фиолетовый сок меняет цвет на красный или розовый.

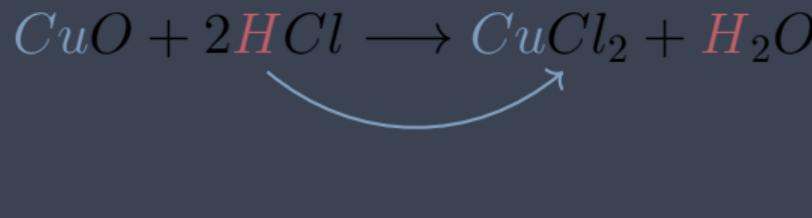
Куда укажет стрелка индикатора?

- Желудочный сок (HCl) → _____

- Раствор соды (Щелочь) → _____

4. Механика Разрушения

Кислоты разрушают оксиды металлов.
Происходит обмен:



Собери продукты сам:



5. Математика Аккумулятора

В аккумуляторах залита Серная кислота (H_2SO_4). Найди массовую долю Серы (S) в ней.

Дано: $Ar(H) = 1$, $Ar(S) = 32$, $Ar(O) = 16$

Шаг 1. Молярная масса $M_r(H_2SO_4)$:

$$(1 \times 2) + 32 + (16 \times 4) = \underline{\hspace{2cm}} \text{ г/моль}$$

Шаг 2. Доля Серы (w):

$$w(S) = \frac{Ar(S)}{M_r} \times 100\%$$

$$w(S) = \frac{32}{\dots} \times 100\% = \underline{\hspace{2cm}}\%$$