


ХИМИЯ



8СЫҢЫП

Жуманова Салтанат Маратовна



Топқа бөлу



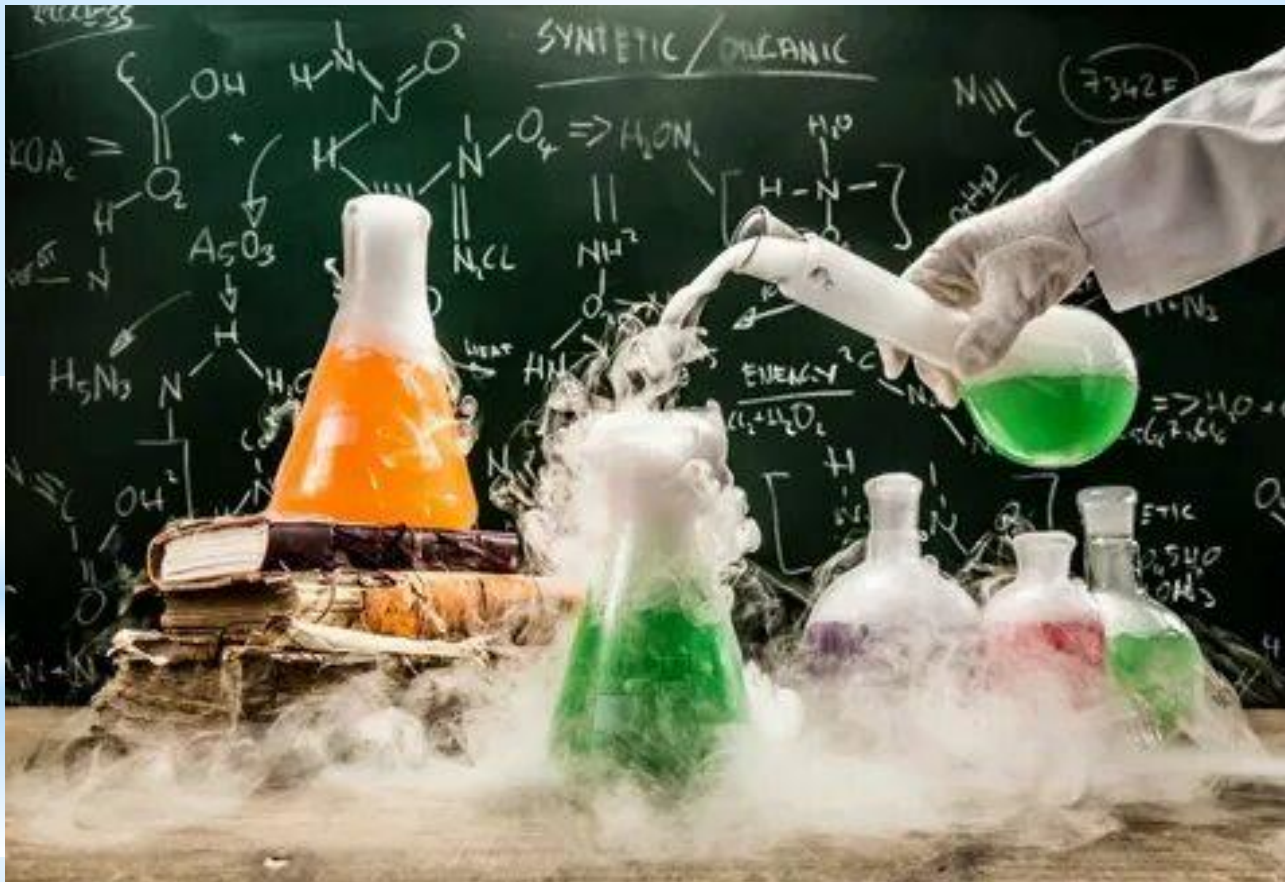
«Болжау»



Қышқылдар.

№ 7 зертханалық тәжірибе

«Қышқылдардың қасиеттерін зерттеу»



ҚЫШҚЫЛДАР

Сутек атомы
H

+

ҚЫШҚЫЛ ҚАЛДЫҒЫ

Cl
SO₄
PO₄

=

HCl
H₂SO₄
H₃PO₄

Қышқылдардың жіктелуі

1. ОТТЕГІ АТОМЫНА БАЙЛАНЫСТЫ:



2. Сутегі атомына байланысты.



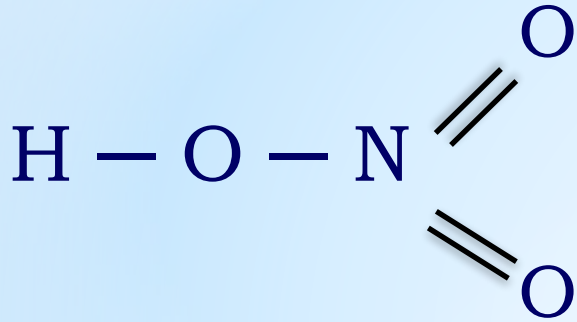
«Бинго» ойыны



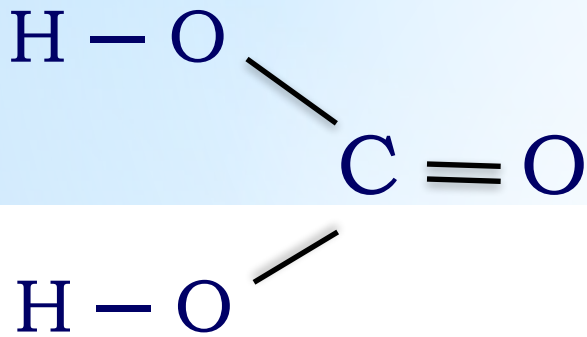
Дискриптор:

- 1.Қышқылдардың формуласы атайды
- 2.Қышқыл формуласын жіктейді
(бірнегізді,екінегізді,үшнегізді,оттекті,оттексіз)

Қышқылдардың құрылымдық формулалары



HNO_3 азот қышқылы



H_2CO_3 көміртек қышқылы

Жұптық жұмыс.

№7 зертханалық тәжірибе «Қышқылдардың қасиеттерін зерттеу»

Реактивтер: тұз қышқылы, мырыш түйіршіктері, мыс сымдары.

Құрал-жабдықтар: стақандар, зертханалық қасық, рН-датчигі, промывка, планшет.

Мақсаты:

Қышқылдардың металдармен әрекеттесуі.

Тапсырма:

Екі сынауыққа тұз қышқылын құйыңдар. Біріншісіне мырыш түйіршіктерін, ал екіншісіне темір, үшіншісіне магний ұнтағын салыңды.

Жасаған тәжірибелердегі бақылауларыңды жазып, тиісті реакция теңдеулерін құрастырыңдар.

Қорытынды жасандар.



«Домино» ойыны



ТЖ

Дискриптор: Қышқыл формуласы мен атауын сәйкесендіру



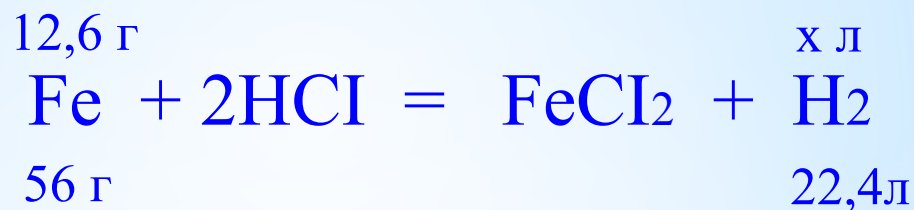
Кітаппен жұмыс

163 бет №3

Шешуі:

Берілгені:
 $m(\text{Fe})=2,8\text{г}$

~~Т/к: $V(\text{H}_2)=?$~~



$$\begin{array}{rcc} 2,8\text{ г} & : & \text{х л} \\ \hline 56\text{ г} & & 22,4\text{ л} \end{array}$$

$$X = \frac{2,8\text{ г} * 22,4\text{ л}}{56\text{ г}} = 1,12\text{ л}$$

Жауабы: $V(\text{H}_2)=1,12\text{ л}$

Үйге тапсырма

§ 44-45 оқу

№1 және №2 есеп 163 бет