



КВН

По химии

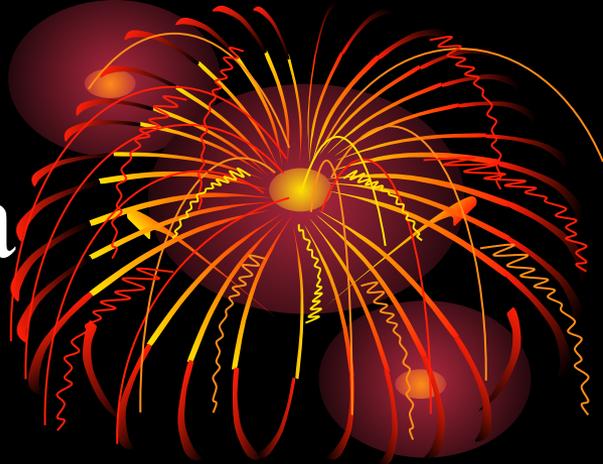




ХИМИЧЕСКАЯ ЭСТАФЕТА



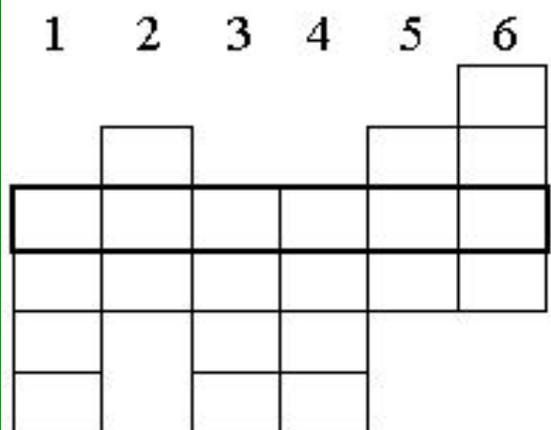
І тур-разминка



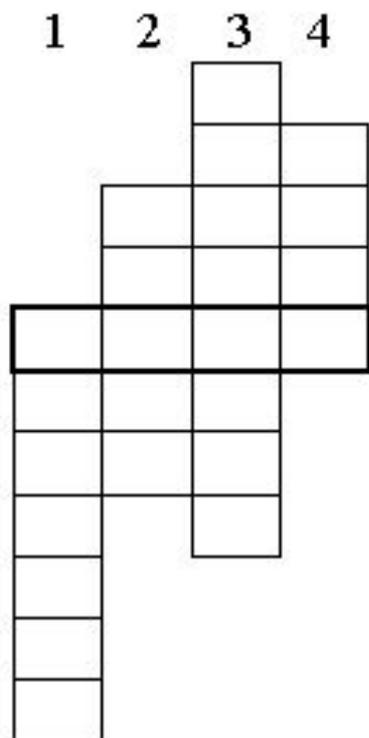
- **Ba (OH)₂; H₂S;**
- **Fe (NO₃)₃; H₂O; S; H₂SiO₃; H₃PO₄; Na₂SO₄; Al(OH)₃; Cl₂; CuCl₂; AgNO₃; SO₃; KOH; P₂O₅; HCl; CO₂; K₂S; Fe (OH), NaOH, HNO₃ .**



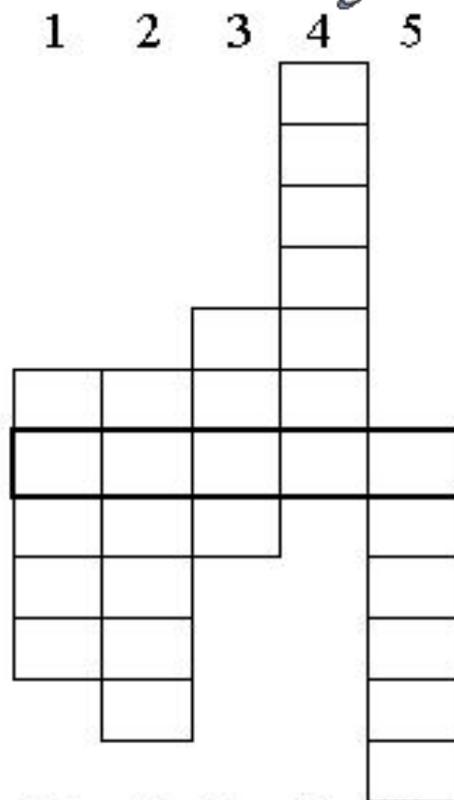
Веселые **К**россворды



F B S F B S



Fr Li O Cl



Li P Cu Ag Mg



II тип

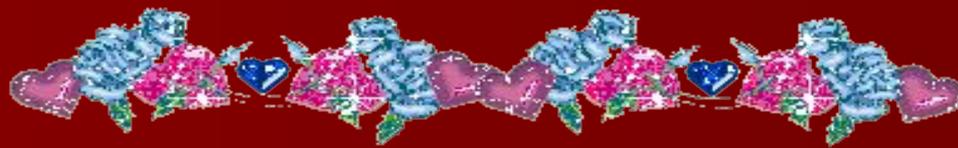


- I
- $\text{Mr}(\text{H}_2\text{O})=$
- $\text{Mr}(\text{CaO})=$
- $\text{Mr}(\text{NaOH})=$
- $\text{Mr}(\text{H}_2\text{SO}_4)=$
- $\text{Mr}(\text{Ca}(\text{OH})_2)=$

- II
- $\text{Mr}(\text{CO}_2)=$
- $\text{Mr}(\text{HNO}_3)=$
- $\text{Mr}(\text{Zn}(\text{OH})_2)=$
- $\text{Mr}(\text{N}_2\text{O}_5)=$
- $\text{Mr}(\text{CO})=$

- III
- $\text{Mr}(\text{P}_2\text{O}_5)=$
- $\text{Mr}(\text{H}_3\text{PO}_4)=$
- $\text{Mr}(\text{Al}(\text{OH})_3)=$
- $\text{Mr}(\text{Al}_2\text{O}_3)=$
- $\text{Mr}(\text{CuO})=$





III.

Высказывание:

- “Сам удивляюсь, что я делал на своей научной работе. И сделано, думаю, недурно”.
- Этот великий ученый работал в области химии, ботаники, зоологии, физики, в теории воздухоплавания.
- И такой прискорбный факт. 20 января 1907 г, когда были похороны этого ученого и гроб с телом покойного несли по улицам города, прохожие спрашивали друг – друга:
 - – Кого, кого хоронят?
 - – “Химика, химика”, отвечали другие
 - Но один из прохожих протиснулся к гробу покойного и закричал:
 - – Какой же это химик? Это чемоданщик. Он приходил ко мне и делал чемоданы.
 - О каком ученом идет речь?

IV тур- «Крестики – нолики»

1	2	3
Na_2O	Fe_2O_3	HCl
4	5	6
BaCl_2	H_2SO_4	KOH
7	8	9
SO_3	CuO	P_2O_5



Выигрышный путь класс оксидов

Выигрышный путь класс металлы



1	2	3
$1s^2 2s^1$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$	$1s^2$
4	5	6
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$	$1s^2 2s^2 2p^4$	$1s^2 2s^2 3s^2 3p^7$
7	8	9
$1s^1 2s^2 3s^2 3p^6 3d^5 4s^1$	$1s^2 2s^2 2p^5$	$1s^2 2s^2$





- На ручомойнике моем
Позеленела медь.
Но как играет луч на нем,
что весело глядеть .

А.Ахметова. Вечер

- Отремонтированную немцами водокачку оставили наполненной водой, а ночью ударили морозы, в результате чего трубы раздулись, полопались, вся система пришла в негодность, все нужно начинать с начала.

А.Фадеев. Молодая гвардия





- - я пробью тебя шпагой как барана! – закричал купец и схватился за свою шпагу. Но шпага так отсырела на морском воздухе, что покрылась ржавчиной и ни за что не хотела вылезать из ножен.

Ф.Рабле. Гаргантюа и Пантагрюэль

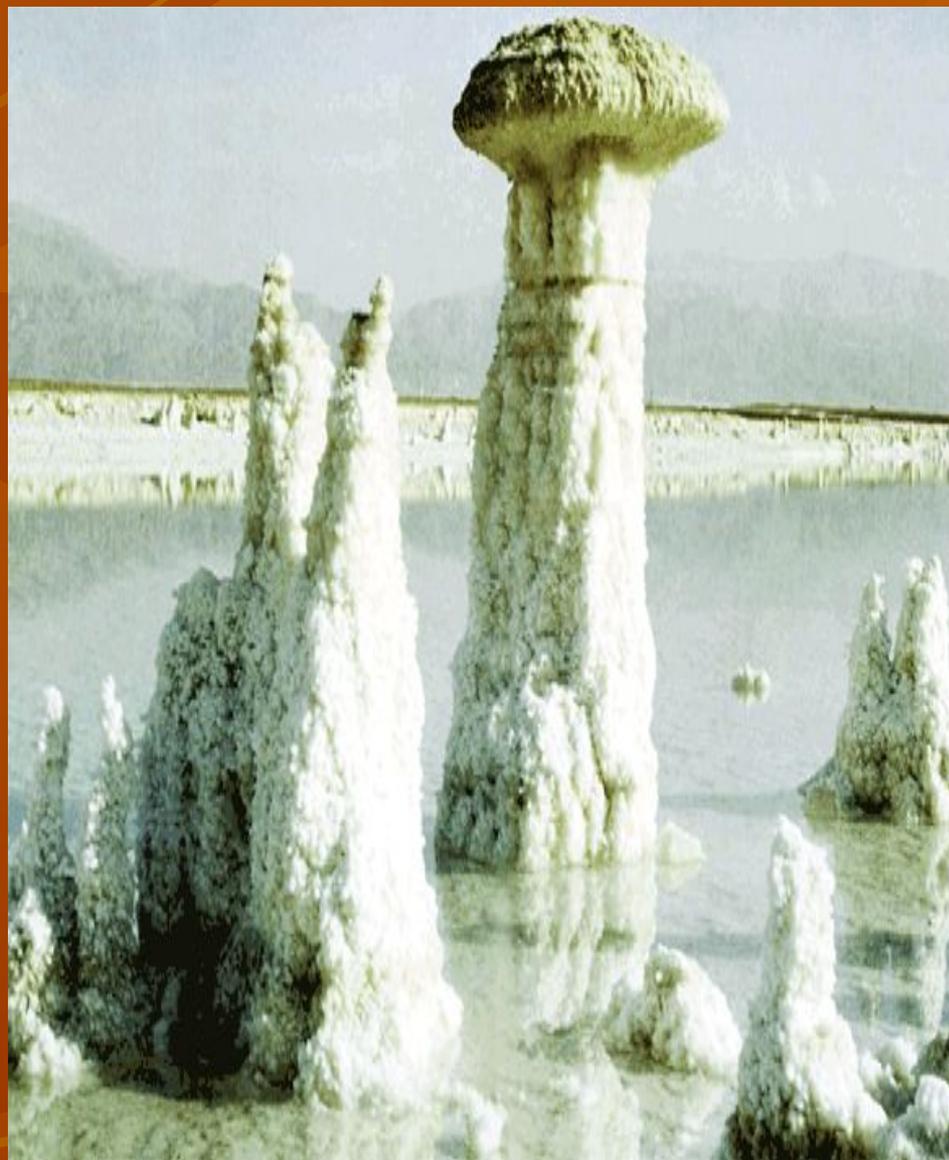
- Вдруг Фред Апдерграф вскочил и судорожно втянул воздух:
- Газ! О Боже! Прекратите! —
скомандовал Вульф.
я знаю, что делаю!
Для паники нет никаких оснований.

Р.Стауб. Дело «Черных орхидей»



- Мирабилит в заливе начинает кристаллизоваться в половине ноября, а к половине марта кристаллизация прекращается и начинается обратный процесс – растворение мирабилита в воде. В связи с этим мерабилит был назван «периодическим минералом»

К.Паустовский. Кара-Багаз



- Доктор Окс.. Попросту разлагал слегка подкисленную воду с помощью изобретенной им батареи. Электрический ток проходил через большие чаны, наполненные водой, которая и разлагалась на кислород и водород.

Ж.Верн. Опыт доктора Опса



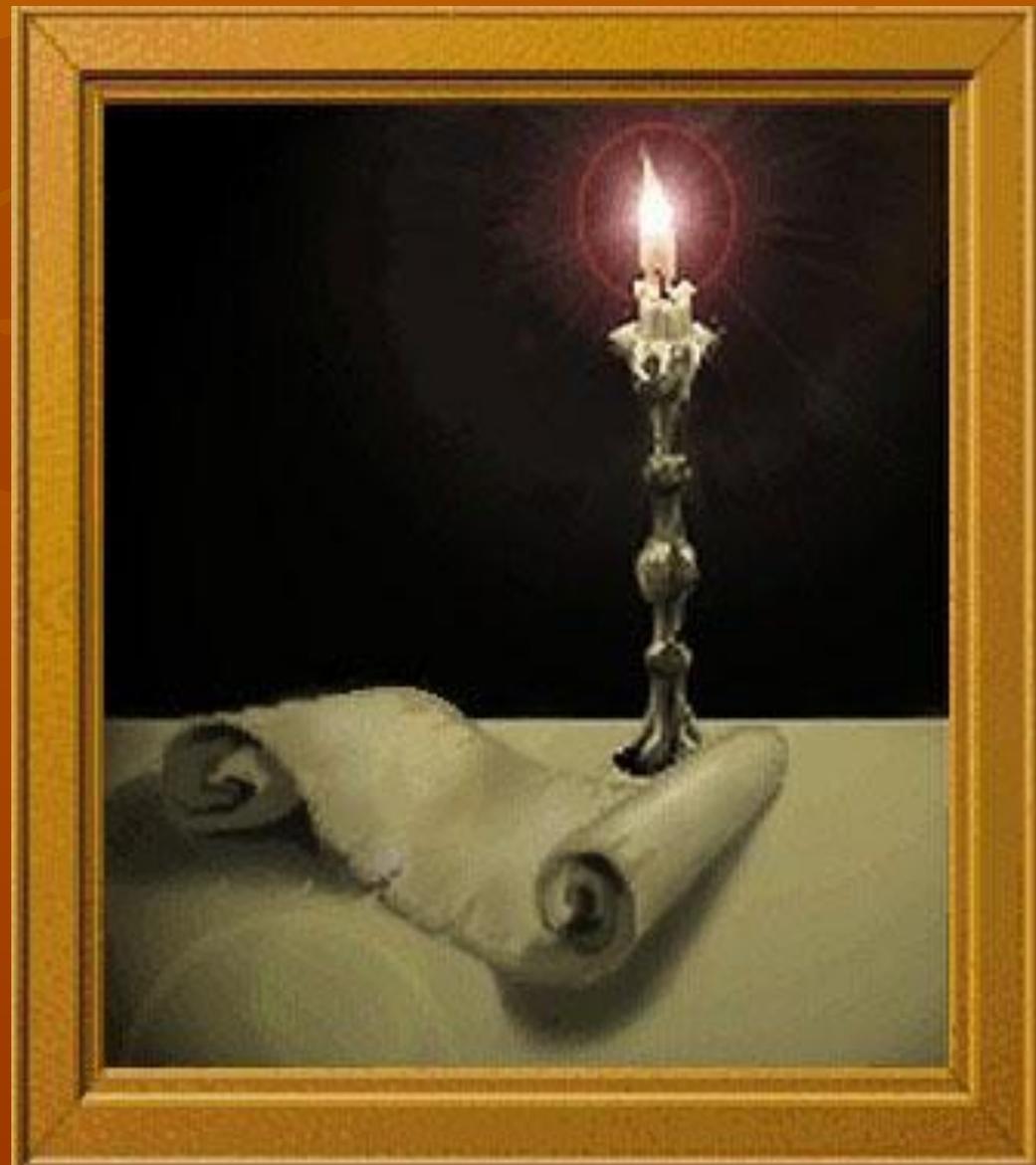
Как вы думаете воздух - это чистое вещество или смесь газов ?



А морская вода – это чистое вещество или смесь?



- Когда мы смотрим на горящую свечу, нам кажется, что вещество исчезает. Так ли это?



В каждой строчке вычеркнуть формулу того вещества, который принадлежит к другому классу, чем остальные

1. BaO

CO₂

CaO

2. HNO₃

HCl

H₂O

3. Na₂SO₄

H₂SO₄

BaCl₂

4. Ca(OH)₂

Al(OH)₃

Al(NO₃)₃

5. P₂O₅

SO₃

MgO



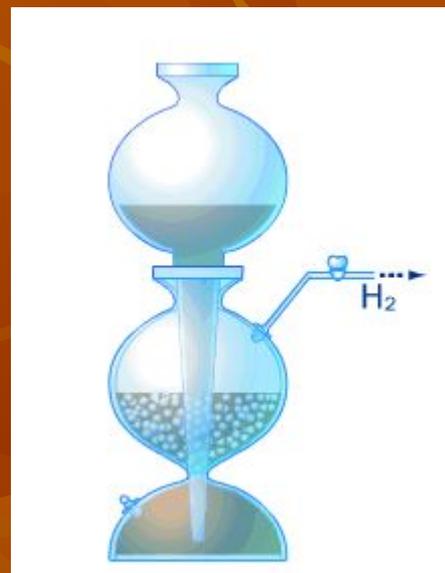
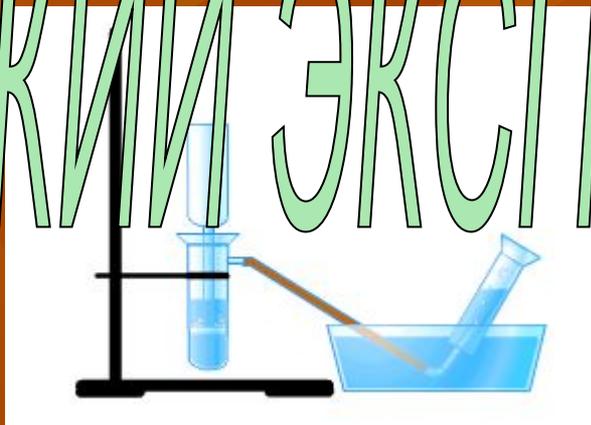
Михаил Васильевич
Ломоносов
(1711–1765)



- Какой закон открыл этот ученый?



ХИМИЧЕСКИЙ ЭКСПЕРИМЕНТ



В этом конкурсе вы должны показать свое умение проводить эксперименты различного вида

На столе находятся химическое оборудование и реактивы для выполнения задания. Вы можете выбрать все, что вам необходимо.

Задание будет оцениваться по следующим критериям:

- Выбор оборудования и реактивов
- Скорость и чистота выполнения
- Соблюдения техники безопасности
- Составление краткого отчета о работе



Задание для **1** команды

Получить кислород и доказать его наличие

Задание для **2** команды

Очистить двух компонентную смесь состоящую из C масла

Задание для **3** команды

Получить водород и доказать его наличие



Подведение итогов и вручение наград

А пока интересные
опыты для вас



