

«Созвездие ТАЛАНТОВ»

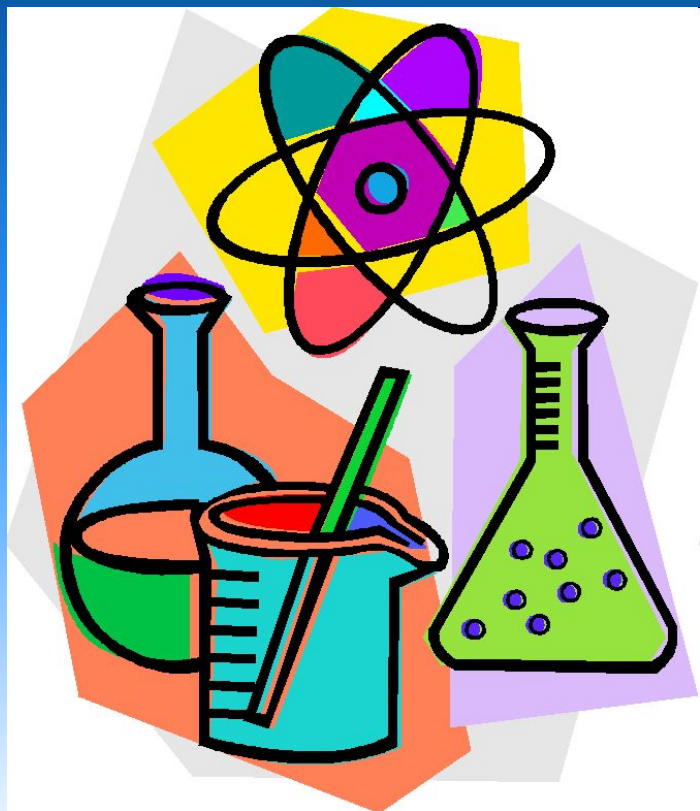
Игра-зачет

по теме «Основные классы
неорганической химии»

8 класс

Автор: Рязкова Н.А.,
учитель химии

МОУ Хворостянской СОШ



Приветствие команд



Условия игры

- **Блиц-турнир (по 3 вопроса)**

Каждая команда по очереди выбирает вопрос, через минуту отвечает любой член команды, который знает ответ. За правильный ответ команда получает - очко, участник, ответивший правильно на вопрос – жетон.

- **Ва-банк (по 3 вопроса)**

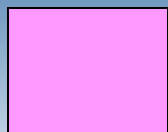
Каждая команда выбирает 3 вопроса, сразу отвечает любой член команды, который знает ответ. За правильный ответ 3 вопросов команда получает – 3 очка, участник, ответивший правильно на вопрос – жетон.

- **Личный зачет (по 3 вопроса)**

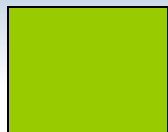
Каждая команда выбирает участника, набравшего наибольшее количество жетонов. Участники по очереди открывают вопросы и отвечают на них самостоятельно. Выбирается лучший из лучших.



Темы заданий:



- ОКСИДЫ



- ОСНОВАНИЯ



- КИСЛОТЫ



- СОЛИ



- формулы



- генетическая связь



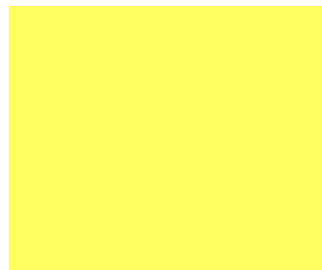
1	7	13	19	25	31
2	8	14	20	26	32
3	9	15	21	27	33
4	10	16	22	28	34
5	11	17	23	29	35
6	12	18	24	30	36



1?

*К какой группе оксидов относятся
вещества ?*

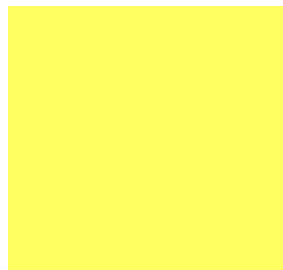
Na₂O, K₂O, CaO





1!

***Ответ:
к группе основных оксидов.***

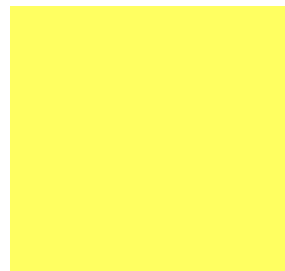




2?

*К какой группе оксидов относятся
вещества ?*

H₂O, CO₂, SO₃





2!

Ответ:

к группе кислотных оксидов.

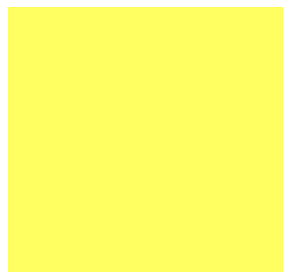




3?

Найдите лишнюю формулу и дайте название этому веществу ?

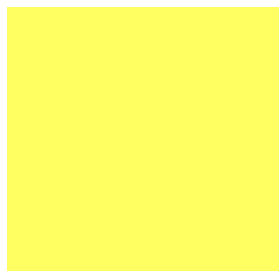
H_2SO_4 , H_2CO_3 , SO_3 , HCl





3!

SO₃ - оксид серы (IV)





4?

Найдите выигрышный путь, который составляют оксиды, взаимодействующие с водой ?

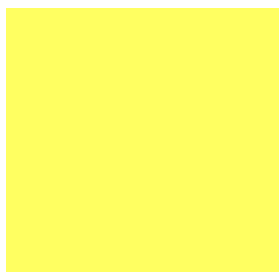
Fe_2O_3	CaO	Al_2O_3
ZnO	Ag_2O	CO_2
SO_3	BaO	K_2O





4!

Fe_2O_3	CaO	Al_2O_3
ZnO	Ag_2O	CO_2
SO_3	BaO	K_2O

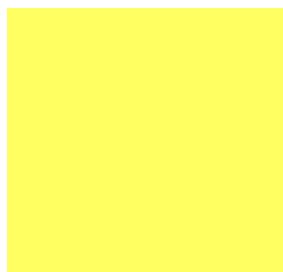




5?

В какой реакции из простых веществ образуются оксиды ?

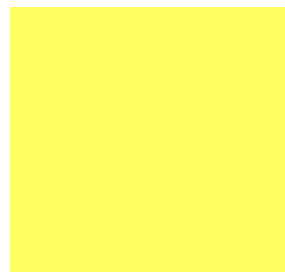
- реакция соединения;
- реакция разложения;
- реакция замещения;





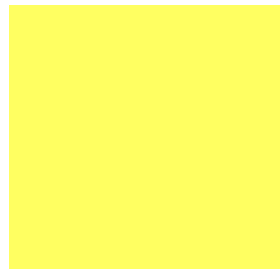
5!

Реакция соединения



6?

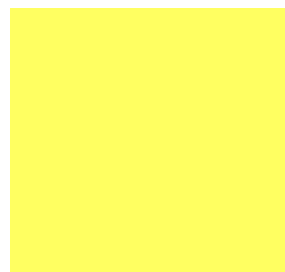
Чтоб появиться я сумел,
Прокаливают белый мел,
Меня дает огонь в печи,
И пламя маленькой свечи,
И стоит только сделать вдох,
Чтоб я на свет явиться смог.
Я в газированной воде,
Я в хлебе, в соде, я – везде!
Думаю узнали нас.
Это -





6!

Углекислый газ





7?

Мы провели опрос простой

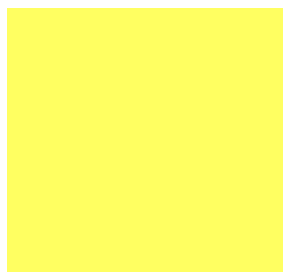
Он высветил состав такой:

Кислород с водородом вместе – «о» и «аш»

Образуют дружную группу ОН (о-аш).

Что за вещества с группой этой,

И есть ли у них главная примета?

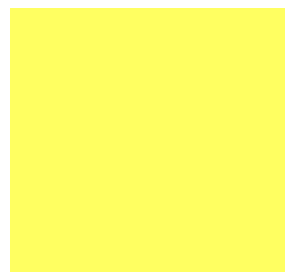




7!

Основания

Me(OH)_n

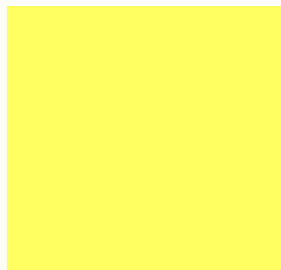




8?

Найдите лишнюю формулу и дайте название этому веществу ?

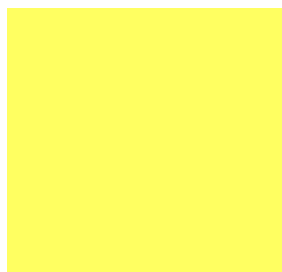
NaOH, KCl, Na₂SO₃, BaCl₂





8!

NaOH - гидроксид натрия, щелочь



9?

Выберите для каждого основания характерные свойства. Буквы, соответствующие правильному ответу, дают название химического элемента, без которого невозможна жизнь на Земле.

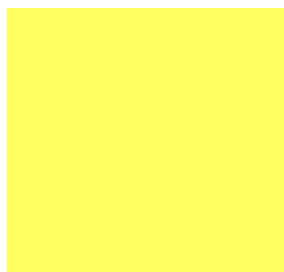
Свойства оснований	Основания			
	NaOH	Fe(OH) ₃	Ca(OH) ₂	Cu(OH) ₂
Взаимодействие с кислотами	К	И	С	Л
Разъедающее действие	О	М	Р	А
Раствор фенолфталеина окрашивается в красный цвет	О	М	Д	С





9!

КИСЛОРОД





10?

**Раствор гидроксида калия вступает
в химические реакции с
веществами, формулы которых**

а) CO_2

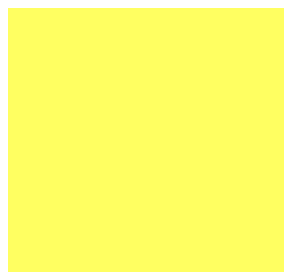
б) H_2S

в) $\text{Ca}(\text{OH})_2$

г) Cu

д) NaNO_3

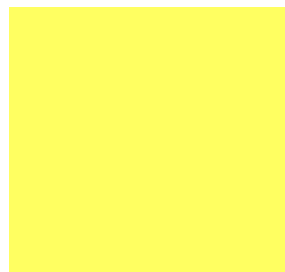
е) Mg





10!

Ответ: а, б





11?

Выберите ряд формул, в котором все вещества являются основаниями

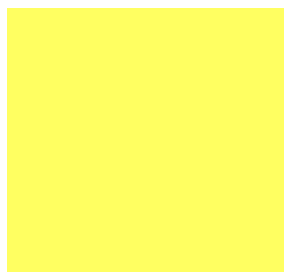
- а) Fe_2O_3 , ZnO , $\text{Cu}(\text{OH})_2$ б) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Ba}(\text{OH})_2$, H_2SO_4
в) KOH , $\text{Fe}(\text{OH})_3$, NaOH г) $\text{Zn}(\text{OH})_2$, HCl , H_2O





11!

Ответ: **B**



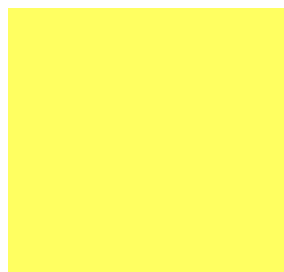


12?

Установите соответствие

1. Растворимое основание
2. Нерастворимое основание

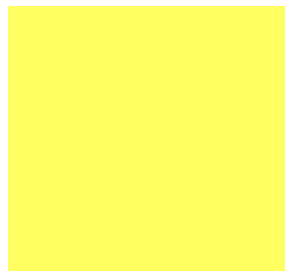
- A. KOH
- B. $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- C. NaOH
- D. $\text{Ni}(\text{OH})_2$





12!

Ответ: 1-А,С 2- В,Д

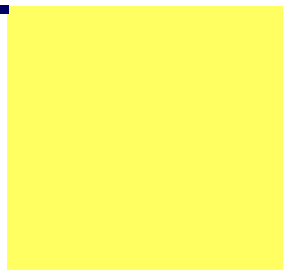


13?

Образуйте из слогов:

ме-зот-ний- ще-а-маг-ная-за-ния

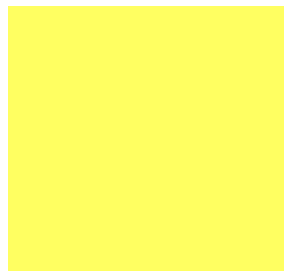
1. **Металл, при взаимодействии с кислотой выделяется водород**
2. **Кислота, при взаимодействии которой с металлами не образуется водород.**
3. **Тип реакции между кислотой и металлом.**





13!

1. Магний
2. Азотная
3. Замещения





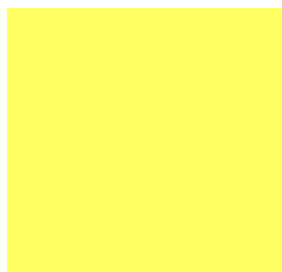
14?

Укажите кислоту, которая не соответствует признаку, объединяющему их в ряд

1) Слабая кислота среди сильных: HNO_3 , H_2SO_4 , HCl , H_2CO_3

2) Двухосновная кислота

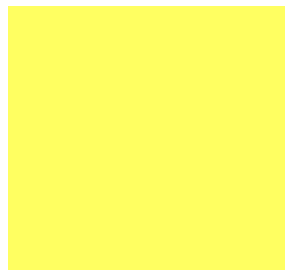
среди одноосновных: HI , HBr , HF , H_2S





14!

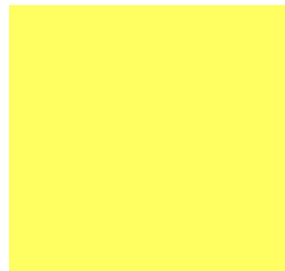
1. Угольная кислота H_2CO_3
2. Сероводородная кислота H_2S





15?

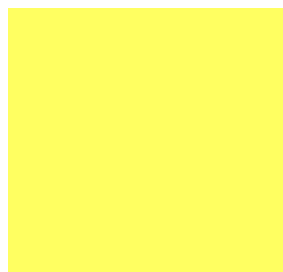
**Кислоты входящие в состав
«царской» водки**





15!

Цáрская вóдка — смесь
концентрированных **азотной** (1 объём)
и **соляной** (3 объёма) кислот.





16?

Число формул кислот в следующем списке:

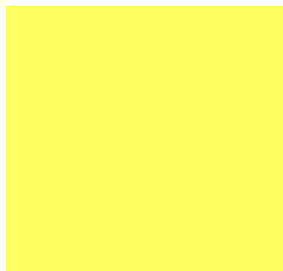
H_2CO_3 , KOH , H_2SO_4 , NaNO_3 , HNO_3 , CaCO_3





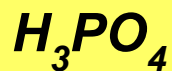
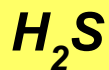
16!

Ответ:3



17?

Соотнесите название кислот



сероводородная

кремниевая

азотистая

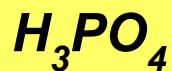
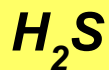
сернистая

фосфорная

угольная



17!



сернистая

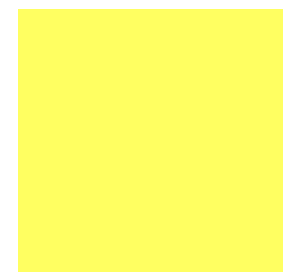
сероводородная

угольная

кремниевая

фосфорная

азотистая





18?

Составьте возможные уравнения реакций взаимодействия перечисленных веществ с раствором серной кислоты. Из букв, соответствующих правильным ответам, вы составите название одного из элементов четвертого периода таблицы Д.И. Менделеева.

1) SiO_2 **А**

2) LiOH **К**

3) Ba NO_3 **А**

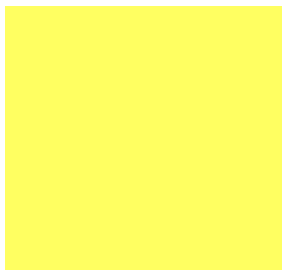
4) HCl **С**

5) K_2O **Л**

6) $\text{K}_2 \text{SiO}_3$ **И**

7) H NO_3 **О**

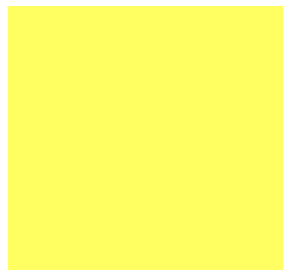
8) Fe(OH)_3 **Й**





18!

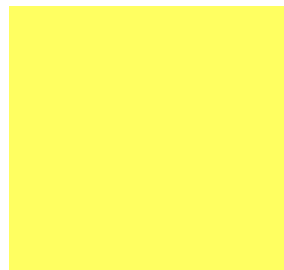
Ответ: КАЛИЙ





19?

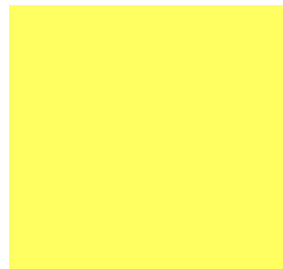
Формулы только солей приведены в ряду





19!

Ответ: 4



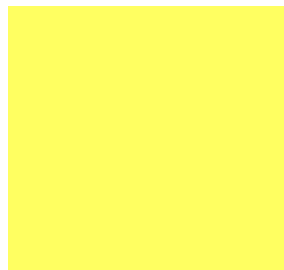


20?

Определите вещество, которое является лишним в каждой строчке.

A. NaCl KNO₃ Li₃PO₄ CaCO₃

B. CuS K₂SO₄ BaSO₄ MgCO₃

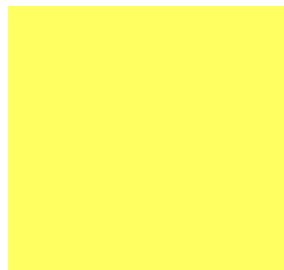




20!

A. CaCO_3 – нерастворимая соль

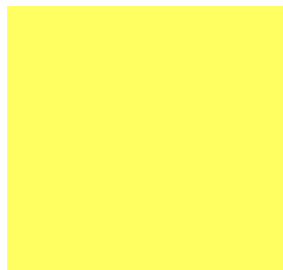
B. K_2SO_4 – растворимая соль





21?

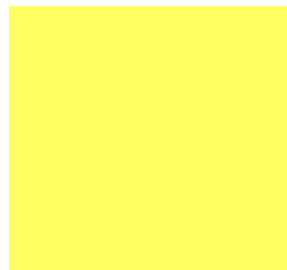
**Я, конечно, очень нужен,
Без меня не сварить ужин,
Не засолишь огурца,
Не заправишь холодца,
Но не только лишь в еде,
Я живу в морской воде.
Если льется слеза из глаза,
Вкус припомните вы сразу.
Кто догадлив, говорит –
Это....**





21!

Ответ: **натрия хлорид**

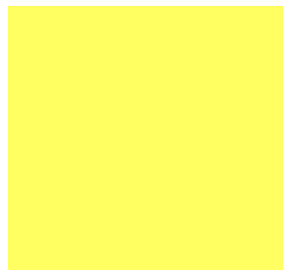




22?

Найдите выигрышный путь, который составляют соли, растворимые в воде ?

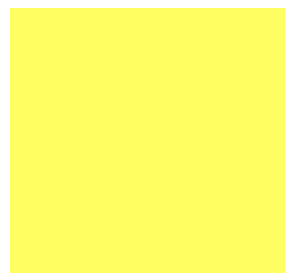
FeCl_2	CaNO_3	AlCl_3
ZnSO_4	AgNO_3	BaCO_3
BaSO_3	BaSO_4	KNO_3





22!

FeCl_2	$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$	AlCl_3
ZnSO_4	AgNO_3	BaCO_3
BaSO_3	BaSO_4	KNO_3

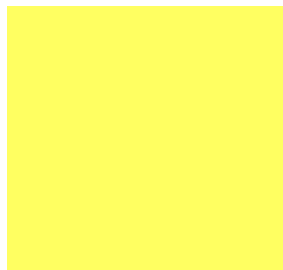




23?

Дать названия веществам:

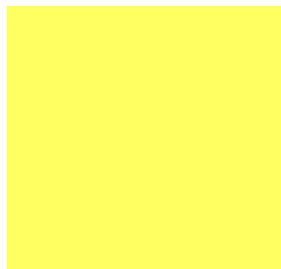
$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, K_2SO_3 , Li_2CO_3 , CuSO_4 .





23!

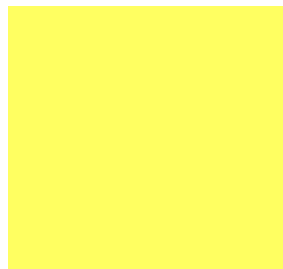
Ответ: нитрат кальция, сульфит калия,
карбонат лития, сульфат меди





24?

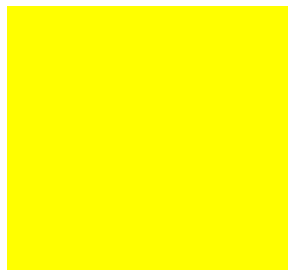
Хотя я соль, но под водой
Вас удивлю своей средой.
Посуду мыть, стирать белье
Могу (и это не вранье).
Есть у меня одна сестра. Она
Изжогу вылечить должна,
Кто знает свойств моих природу,
Ответит сразу, кто я -





24!

Ответ : **сода**

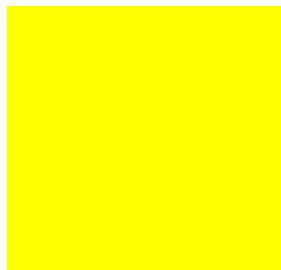




25?

Составьте формулы солей:

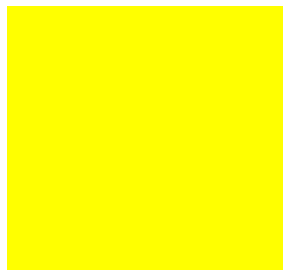
**сульфид калия, нитрит магния,
сульфат меди (II), фосфат
алюминия, хлорид натрия,
карбонат кальция.**





25!

Ответ: K_2S , $MgNO_2$, $CuSO_4$, $AlPO_4$,
 $NaCl$, $CaCO_3$

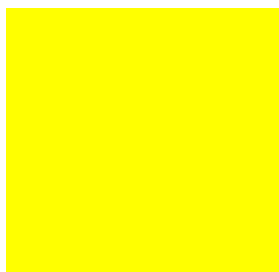




26?

Назовите образовавшиеся вещества

	ОН	Cl	SO ₄
К			
Na			
Ca			



26!

	ОН	Сl	SO ₄
К	Гидроксид калия	Хлорид калия	Сульфат калия
Na	Гидроксид натрия	Хлорид натрия	Сульфат натрия
Ca	Гидроксид кальция	Хлорид кальция	Сульфат кальция

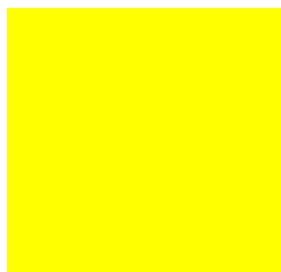




27?

**Назовите формулы кислот
соответствующих оксидов:**

**оксид серы (IV), оксид азота (V),
оксид углерода (IV), оксид
фосфора (V)**





27!

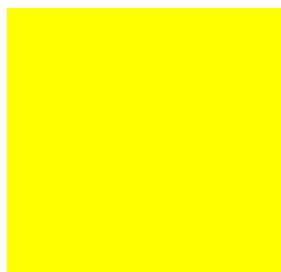
Ответ: H_2SO_4 , HNO_3 , H_2CO_3 , H_3PO_4





28?

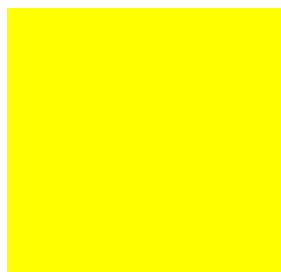
Назовите общую формулу высших оксидов следующих химических элементов: азот, фосфор, мышьяк





28!

Ответ: R_2O_5

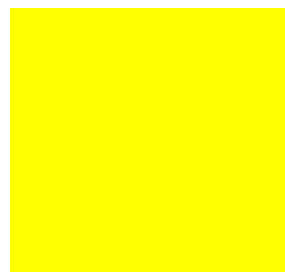




29?

**Назовите формулы оснований
соответствующих оксидов:**

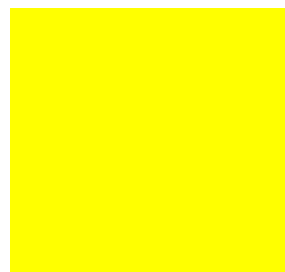
**оксид меди (II), оксид калия,
оксид бария, оксид алюминия**





29!

Ответ: $\text{Cu}(\text{OH})_2$, KOH , $\text{Ba}(\text{OH})_2$, $\text{Al}(\text{OH})_3$

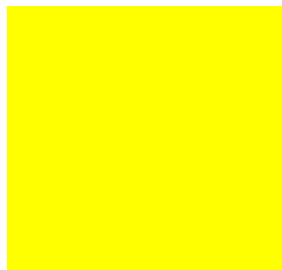




30?

Зная классификацию неорганических соединений, распределите вещества по основным классам:

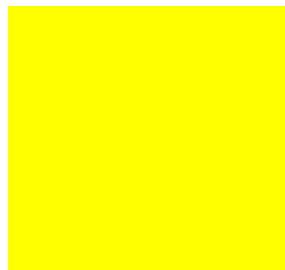
1)NaCl, 2)NaOH, 3)CO₂, 4)Ba(OH)₂, 5)H₂SO₄, 6)Cu(OH)₂, 7)HF,
8)SO₃, 9)MgO, 10)Li₂O, 11)MgCl₂, 12)Mg(OH)₂, 13)HNO₃,
14)Na₂CO₃, 15)K₃PO₄, 16)H₂S.





30!

Ответ: оксиды (3,8,9,10), основания (2,4,6,12), кислоты (5,7,13,16) и соли (1,11,14,15)





31?

Металл → Основной оксид → Основание → Соль
(Na)



Неметалл → Кислотный оксид → Кислота → Соль
(S)

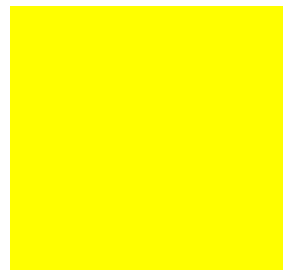




31!

Na – Na₂O – NaOH – Na₂SO₄

S – SO₃ – H₂SO₄ - Na₂SO₄





32?

Установите соответствие между химической формулой вещества и классом неорганических соединений, к которому оно принадлежит.

1) MgO

2) H_3PO_4

3) $\text{Al}(\text{OH})_3$

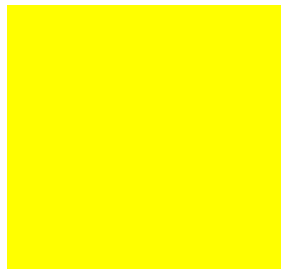
4) NaOH

А. кислоты

Б. щелочи

В. оксиды

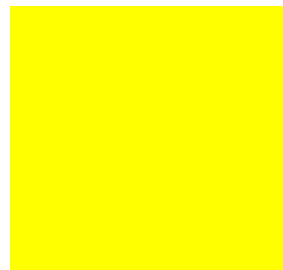
Г. нерастворимые основания





32!

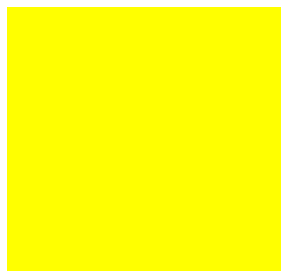
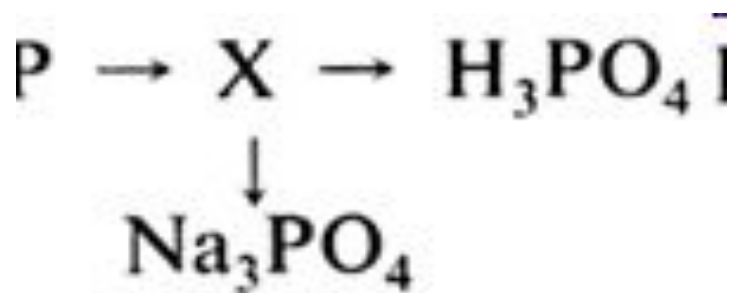
Ответ: 1-В, 2-А, 3-Г, 4-Б





33?

Найдите вещество -X





33!

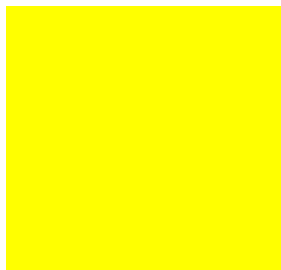
Ответ: P_2O_5



34?

Пришла телеграмма: «Пропали вещества А и В, вместо них появилось неизвестное вещество С».

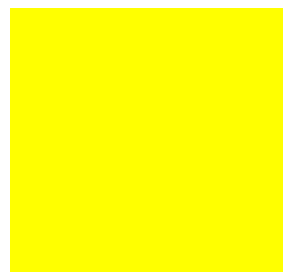
Вам надо разыскать эти вещества. Итак, вы отправляетесь на поиски:





34!

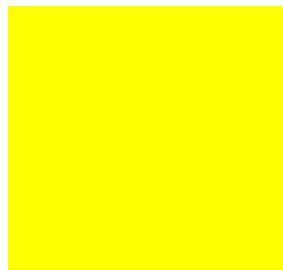
Ответ: MgSO_4 сульфат магния





35?

Найдите X и Y?





35!

Ответы: X – $\text{Ca}(\text{OH})_2$

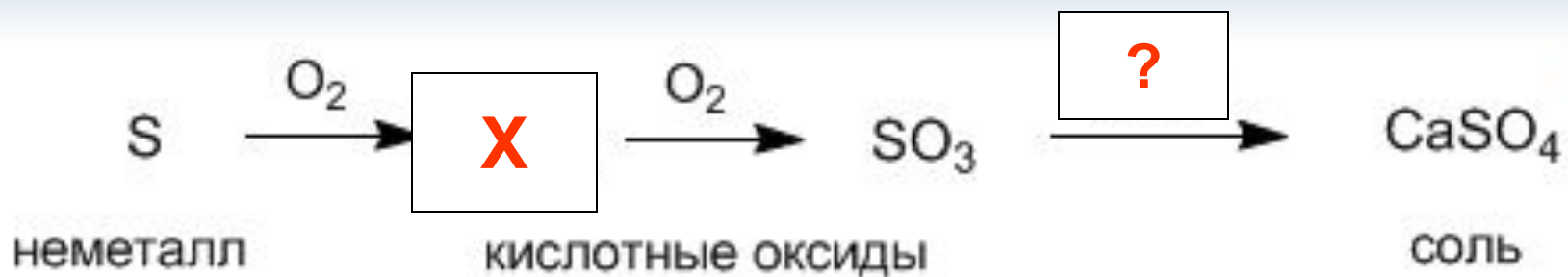
Y – CaSO_4





36?

Найдите вещества





36!

Ответ: **SO₂, CaO**

