

Узагальнення й систематизація знань з теми: “Елементи VI групи головної підгрупи”



Мета:

узагальнити й систематизувати знання з теми «Елементи VI –А групи»;
удосконалити вміння виконувати тести різного характеру, писати рівняння хімічних реакцій; підготуватись до контрольної роботи.





Гра “Асоціації”

*Назвіть формулу речовини,
про яку йде мова.*



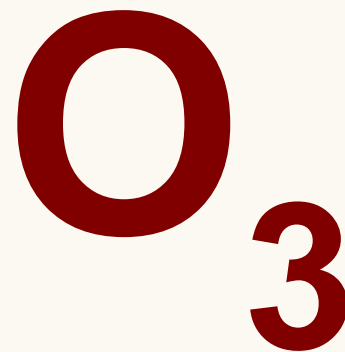
Блакитний газ.

Із сильним запахом свіжості.

Малорозчинний у воді (але краще, ніж кисень).

Важчий за повітря.

Отруйний .



Безбарвний газ
З різким запахом.
Важчий за повітря.
Розчиняється у воді.
Отруйний .



Крихка.

Жовта.

Нерозчинна у воді.

Не змочується водою.

Добре розчиняється в сірковуглеці,
бензині та інших органічних
розчинниках.

Погано проводить тепло і струм.

S

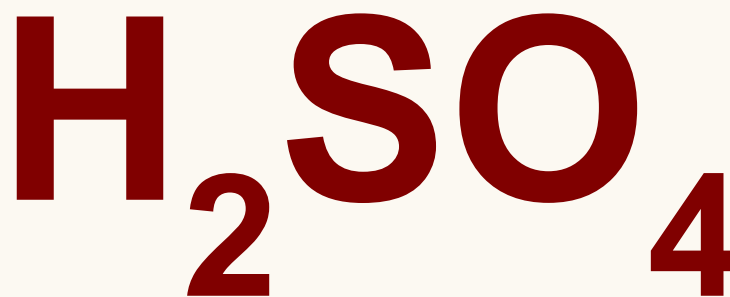
Безбарвна оліїста рідина.

Важка $\rho = 1,84 \text{ г/см}^3$.

Нелетка, без запаху .

Гігроскопічна.

При розчиненні у воді
виділяє багато теплоти.



Безбарвна рідина.

З різким запахом.

Розчинна у воді.

Розчиняється в H_2SO_4 з утворенням
олеуму.



Безбарвний газ.

Без запаху.

Малорозчинний у воді.

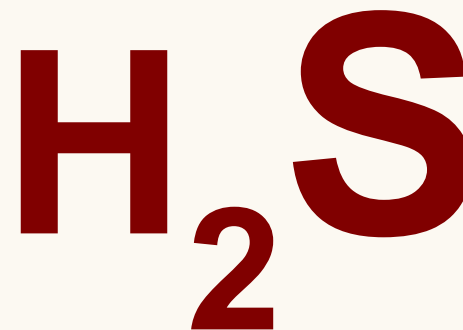
Важчий за повітря.

Не отруйний.

За -183°C переходить в рідину
блакитного кольору, яка притягується
магнітом.



Безбарвний газ
Із запахом тухлих яєць
Добре розчиняється у воді
Важчий за повітря
Дуже отруйний





Натисніть на шар – отримаєте запитання !



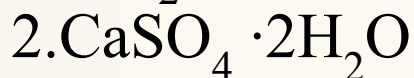
Сульфур у природі зустрічається у вигляді солей. Встановіть відповідність між формулою і назвою мінералу.

Формула мінералу

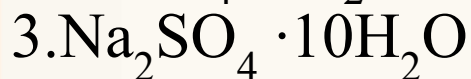
Назва мінералу



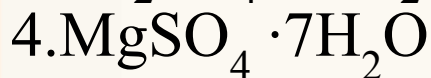
А. Глауберова сіль



Б. Залізний колчедан

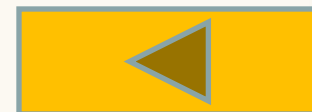


В. Гіпс



Г. Гірка сіль

	А	Б	В	Г
1				
2				
3				
4				



Встановіть відповідність між хімічним елементом і будова зовнішнього енергетичного рівня атома

Хімічний елемент *Будова зовнішнього енергетичного рівня атома*

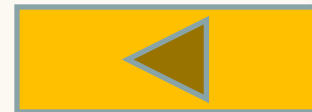
1 Оксиген А ... $4d^{10}5S^25P^4$

2 Селен Б ... $3S^23P^4$

3 Сульфур В ... $2S^22P^4$

4 Телур Г ... $3d^{10}4S^24P^4$

	А	Б	В	Г
1				
2				
3				
4				



Вкажіть, який ступінь окиснення в
сполуках з металами виявляє

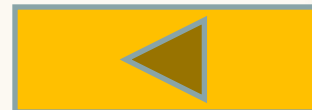
Сульфур:

А. +4;

Б. 0;

В. +6;

Г. -2.



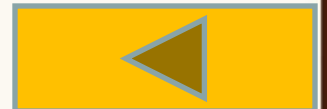
Виберіть правильне твердження.
*Атом Оксигену може виявлять в
сполуках ступені окиснення:*

А. лише -2 ;

Б. переважно -2, але інколи -1 та +2;

В. лише +2;

Г. лише +1.



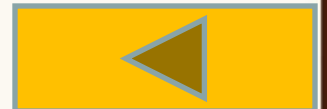
Виберіть правильне твердження.
Окиснювальна активність озону:

А. нижча, ніж кисню;

Б. така ж, як і кисню;

В. вища, ніж кисню;

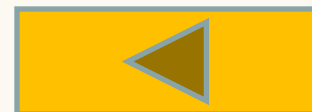
Г. нижча, ніж у сірки.



Виберіть правильне твердження.

Сульфітна кислота належить до:

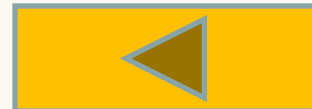
- А. двохосновних сильних кислот;
- Б. одноосновних сильних кислот;
- В. двохосновних слабких кислот;
- Г. двохосновних кислот середньої сили.



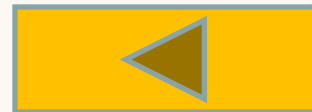
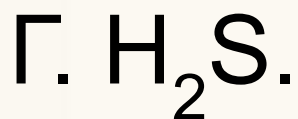
Виберіть правильне твердження.

Олеум – це ...

- А. безводна сульфатна кислота;
- Б. розчин сульфатної кислоти;
- Б. розчин SO_2 у сульфатній кислоті;
- Г. розчин SO_3 у сульфатній кислоті.



Укажіть формулу речовини. Розчин якої використовують для виявлення у розчині сульфат-йон:



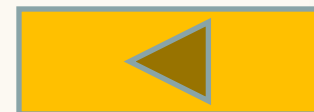
Вкажіть формулу сполуки Сульфуру,
яка є причиною утворення «кислотних
дощів»:

А. H_2S ;

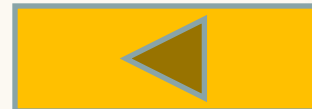
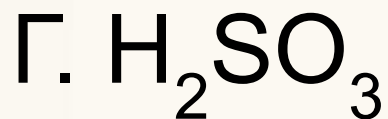
Б. CuS ;

В. SO_2 ;

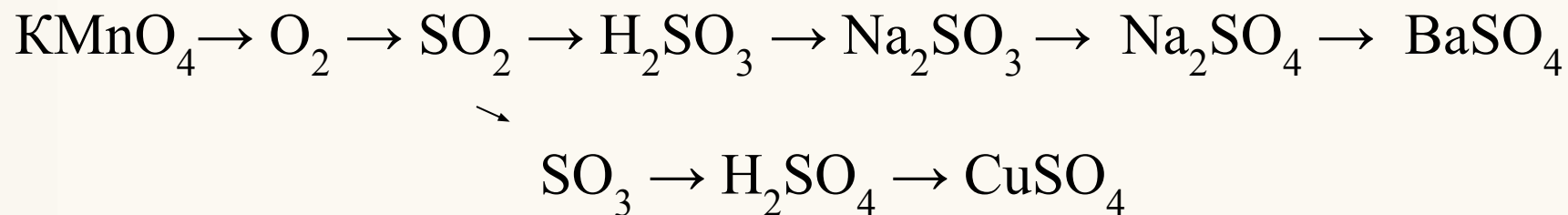
Г. S .



Вкажіть формулу сполуки Сульфуру,
яка є сильним окисником:



Здійснити перетворення:



Задача

Обчисліть об'єм водню, що виділиться під час взаємодії розведеної сульфатної кислоти зі зразком заліза масою 20 г, що містить 4,8% домішок.



Домашнє завдання:

повторити § 25 – 30

***Наступний урок - контрольна
робота***

