



Сера и ее соединения

(подготовка к ЕНТ)

Положение серы в ПСХЭ



ПЕРИ-ОДЫ	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ									
	A I B	A II B	A III B	A IV B	A V B	A VI B	A VII B	A		
1							H 1 1,00794 ВОДОРОД		He 2 4,002602 ГЕЛИЙ	
2	Li 3 6,941 ЛИТИЙ	Be 4 9,01218 БЕРИЛЛИЙ	B 5 10,811 БОР	C 6 12,011 УГЛЕРОД	N 7 14,0067 АЗОТ	O 8 15,9994 КИСЛОРОД	F 9 18,998403 ФТОР		Ne 10 20,179 НЕОН	
3	Na 11 22,98977 НАТРИЙ	Mg 12 24,305 МАГНИЙ	Al 13 26,98154 АЛЮМИНИЙ	Si 14 28,0855 КРЕМНИЙ	P 15 30,97376 ФОСФОР	S 16 32,066 СЕРА	Cl 17 35,453 ХЛОР		Ar 18 39,948 АРГОН	
4	K 19 39,0983 КАЛИЙ	Ca 20 40,078 КАЛЬЦИЙ	21 Sc 44,95591 СКАНДИЙ	22 Ti 47,88 ТИТАН	23 V 50,9415 ВАНАДИЙ	24 Cr 51,9961 ХРОМ	25 Mn 54,9380 МАРГАНЕЦ	26 Fe 55,847 ЖЕЛЕЗО	27 Co 58,9332 КОБАЛЬТ	28 Ni 58,69 НИКЕЛЬ
	29 Cu 63,546 МЕДЬ	30 Zn 65,39 ЦИНК	Ga 31 69,723 ГАЛЛИЙ	Ge 32 72,59 ГЕРМАНИЙ	As 33 74,9216 МЫШЬЯК	Se 34 78,96 СЕЛЕН	Br 35 79,904 БРОМ	Kr 36 83,80 КРИПТОН		
5	Rb 37 85,4678 РУБИДИЙ	Sr 38 87,62 СТРОНЦИЙ	39 Y 88,9059 ИТТРИЙ	40 Zr 91,224 ЦИРКОНИЙ	41 Nb 92,9064 НИОБИЙ	42 Mo 95,94 МОЛИБДЕН	43 Tc 97,9072 ТЕХНЕЦИЙ	44 Ru 101,07 РУТЕНИЙ	45 Rh 102,9055 РОДИЙ	46 Pd 106,42 ПАЛЛАДИЙ
	47 Ag 107,8682 СЕРЕБРО	48 Cd 112,41 КАДМИЙ	In 49 114,82 ИНДИЙ	Sn 50 118,710 ОЛОВО	Sb 51 121,75 СУРЬМА	Te 52 127,60 ТЕЛЛУР	I 53 126,9045 ИОД	Xe 54 131,29 КСЕНОН		
6	Cs 55 132,9054 ЦЕЗИЙ	Ba 56 137,33 БАРИЙ	57 La* 138,9055 ЛАНТАН	72 Hf 178,49 ГАФНИЙ	73 Ta 180,9479 ТАНТАЛ	74 W 183,85 ВОЛЬФРАМ	75 Re 186,207 РЕНИЙ	76 Os 190,2 ОСМИЙ	77 Ir 192,22 ИРИДИЙ	78 Pt 195,08 ПЛАТИНА
	79 Au 196,9665 ЗОЛОТО	80 Hg 200,59 РУТУТЬ	Tl 81 204,383 ТАЛЛИЙ	Pb 82 207,2 СВИНЕЦ	Bi 83 208,9804 ВИСМУТ	Po 84 208,9824 ПОЛОНИЙ	At 85 209,9871 АСТАТ	Rn 86 222,0176 РАДОН		
7	Fr 87 223,0197 ФРАНЦИЙ	Ra 88 226,0254 РАДИЙ	89 Ac** 227,0278 АКТИНИЙ	104 Rf [261] РЕЗЕРФОРДИЙ	105 Db [262] ДУБНИЙ	106 Sg [263] СИБОРГИЙ	107 Bh [262] БОРИЙ	108 Hn [265] ГАННИЙ	109 Mt [266] МЕЙТНЕРИЙ	

Положение серы в ПСХЭ



ПЕРИ- ОДЫ	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ									
	A I B	A II B	A III B	A IV B	A V B	A VI B	A VII B	A		
1							H 1 1,00794 ВОДОРОД		He 2 4,002602 ГЕЛИЙ	
2	Li 3 6,941 ЛИТИЙ	Be 4 9,01218 БЕРИЛЛИЙ	B 5 10,811 БОР	C 6 12,011 УГЛЕРОД	N 7 14,0067 АЗОТ	O 8 15,9994 КИСЛОРОД	F 9 18,998403 ФТОР		Ne 10 20,179 НЕОН	
3	Na 11 22,98977 НАТРИЙ	Mg 12 24,305 МАГНИЙ	Al 13 26,98154 АЛЮМИНИЙ	Si 14 28,0855 КРЕМНИЙ	P 15 30,97376 ФОСФОР	S 16 32,066 СЕРА	Cl 17 35,453 ХЛОР		Ar 18 39,948 АРГОН	
4	K 19 39,0983 КАЛИЙ	Ca 20 40,078 КАЛЬЦИЙ	21 Sc 44,95591 СКАНДИЙ	22 Ti 47,88 ТИТАН	23 V 50,9415 ВАНАДИЙ	24 Cr 51,9961 ХРОМ	25 Mn 54,9380 МАРГАНЕЦ	26 Fe 55,847 ЖЕЛЕЗО	27 Co 58,9332 КОБАЛЬТ	28 Ni 58,69 НИКЕЛЬ
	29 Cu 63,546 МЕДЬ	30 Zn 65,39 ЦИНК	Ga 31 69,723 ГАЛЛИЙ	Ge 32 72,59 ГЕРМАНИЙ	As 33 74,9216 МЫШЬЯК	Se 34 78,96 СЕЛЕН	Br 35 79,904 БРОМ	Kr 36 83,80 КРИПТОН		
5	Rb 37 85,4678 РУБИДИЙ	Sr 38 87,62 СТРОНЦИЙ	39 Y 88,9059 ИТТРИЙ	40 Zr 91,224 ЦИРКОНИЙ	41 Nb 92,9064 НИОБИЙ	42 Mo 95,94 МОЛИБДЕН	43 Tc 97,9072 ТЕХНЕЦИЙ	44 Ru 101,07 РУТЕНИЙ	45 Rh 102,9055 РОДИЙ	46 Pd 106,42 ПАЛЛАДИЙ
	47 Ag 107,8682 СЕРЕБРО	48 Cd 112,41 КАДМИЙ	In 49 114,82 ИНДИЙ	Sn 50 118,710 ОЛОВО	Sb 51 121,75 СУРЬМА	Te 52 127,60 ТЕЛЛУР	I 53 126,9045 ИОД	Xe 54 131,29 КСЕНОН		
6	Cs 55 132,9054 ЦЕЗИЙ	Ba 56 137,33 БАРИЙ	57 La* 138,9055 ЛАНТАН	72 Hf 178,49 ГАФНИЙ	73 Ta 180,9479 ТАНТАЛ	74 W 183,85 ВОЛЬФРАМ	75 Re 186,207 РЕНИЙ	76 Os 190,2 ОСМИЙ	77 Ir 192,22 ИРИДИЙ	78 Pt 195,08 ПЛАТИНА
	79 Au 196,9665 ЗОЛОТО	80 Hg 200,59 РУТУТЬ	Tl 81 204,383 ТАЛЛИЙ	Pb 82 207,2 СВИНЕЦ	Bi 83 208,9804 ВИСМУТ	Po 84 208,9824 ПОЛОНИЙ	At 85 209,9871 АСТАТ	Rn 86 222,0176 РАДОН		
7	Fr 87 223,0197 ФРАНЦИЙ	Ra 88 226,0254 РАДИЙ	89 Ac** 227,0278 АКТИНИЙ	104 Rf [261] РЕЗЕРФОРДИЙ	105 Db [262] ДУБНИЙ	106 Sg [263] СИБОРГИЙ	107 Bh [262] БОРИЙ	108 Hn [265] ГАННИЙ	109 Mt [266] МЕЙТНЕРИЙ	

Строение атома серы

	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4 3d^0$
<p>Размещение электронов по орбиталям (последний слой)</p>	<p>Степень окисления</p>
	<p>+2, -2</p>
	<p>+4</p>
	<p>+6</p>

Окислительно-восстановительные свойства



S^{-2} → только восстановители

S^0 → окислители, восстановители

S^{+4} → окислители, восстановители

S^{+6} → только окислители

Сера в природе



*В свободном виде (самородная сера).

*В виде соединений:
органических и неорганических (сульфиды и сульфаты).

*В составе каменного угля, нефти и газа.

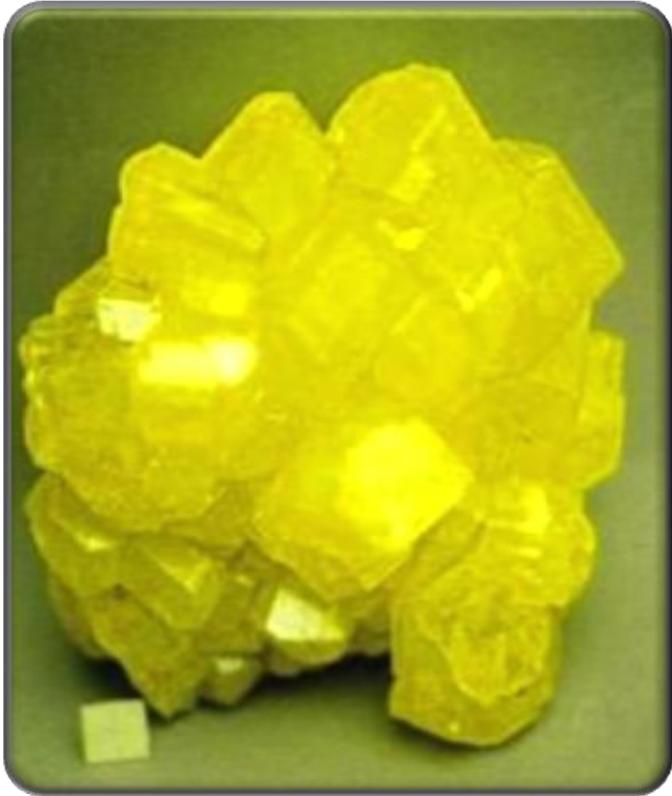


Самородная сера,
серный колчедан FeS_2 ,
медный колчедан
 CuFeS_2 ,
свинцовый блеск PbS с
цинковой обманкой ZnS
(Балхаш и Восточный
Казахстан)



Ангидрит CaSO_4 ,
гипс $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ и
гипс пластинчатый

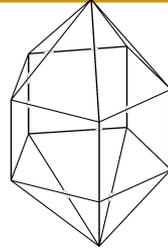
Физические свойства серы



- Агрегатное состояние
ТВЕРДОЕ КРИСТАЛЛИЧЕСКОЕ
- Цвет **ЖЕЛТЫЙ**
- Запах **БЕЗ ЗАПАХА**
- Растворимость в воде
НЕ РАСТВОРЯЕТСЯ
- Растворимость в сероуглероде
ХОРОШО РАСТВОРЯЕТСЯ
- Теплопроводность **НЕТ**
- Электропроводность **НЕТ**

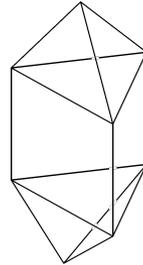
Аллотропия серы

Сер
ромбическая



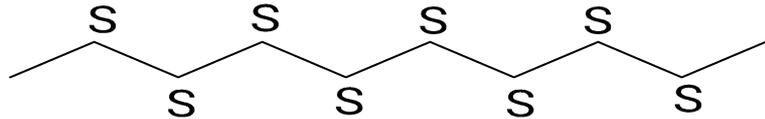
Цвет – лимонно-желтый;
 $t_{\text{пл.}} = 112,8^{\circ}\text{C}$; $\rho = 2,07\text{г/см}^3$

Сер
моноклинная



Цвет – медово-желтый;
 $t_{\text{пл.}} = 119,3^{\circ}\text{C}$; $\rho = 1,96\text{г/см}^3$

Сер
пластическая

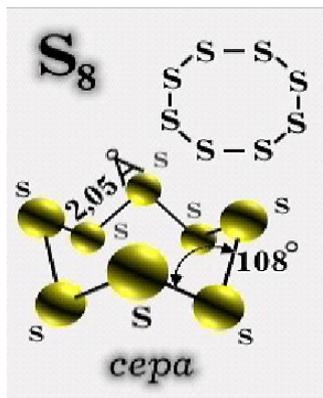


Цвет – темно-коричневый;
 $t_{\text{пл.}} = 444,6^{\circ}\text{C}$; $\rho = 1,96\text{г/см}^3$

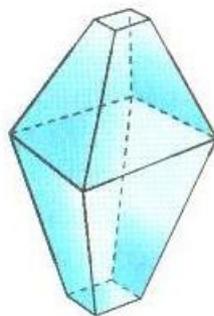
Аллотропия серы

Модификации серы

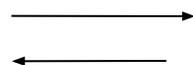
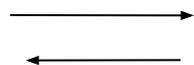
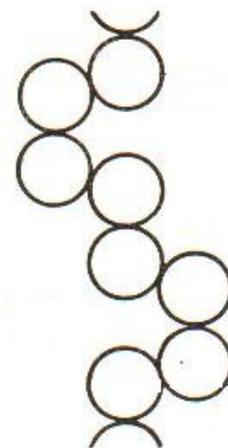
Ромбическая



Моноклинная



Пластическая



При нагревании ромбическая сера превращается в пластическую.

При н.у. все модификации серы с течением времени превращаются в ромбическую.

Химические свойства серы



Реагирует с неметаллами
(искл. азот N₂ и иод I₂):



оксид серы (IV)



сероводород

Химические свойства серы

Реагирует с металлами

(искл. золото Au, платина Pt):

$2\text{Na} + \text{S} = \text{Na}_2\text{S}$ – сульфид натрия

$\text{Fe} + \text{S} = \text{FeS}$

$2\text{Al} + 3\text{S} = \text{Al}_2\text{S}_3$

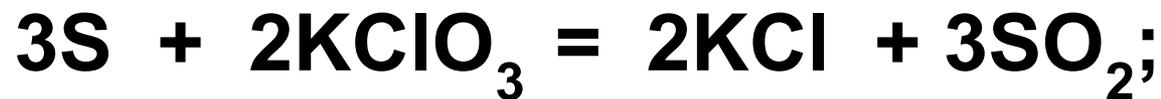
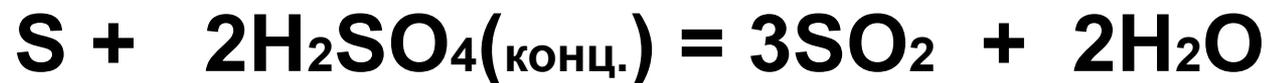
$\text{Hg} + \text{S} = \text{HgS}$

(демеркуризация)



Химические свойства серы

- Реагирует со сложными веществами:



Получение серы

1. Неполное окисление сероводорода:



Применение серы



красители

в с/х

черный
порох

лекарства

серная
кислота

СПИЧКИ

резина

ОТ БОЛЕЗНЕЙ РАСТЕНИЙ И ОТ ВРЕШ

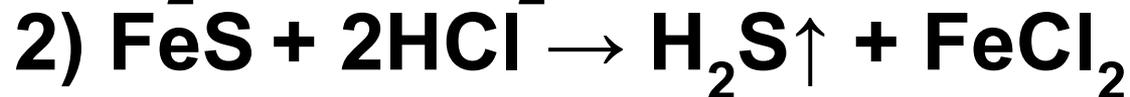
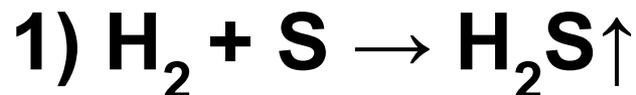


СЕРА коллоидная
для защиты плодовых, овощных,
зерновых культур и винограда
от мучнистой росы, дыни, парши,
оидиума, антракноза, аскохитоза
40 г

Сероводород

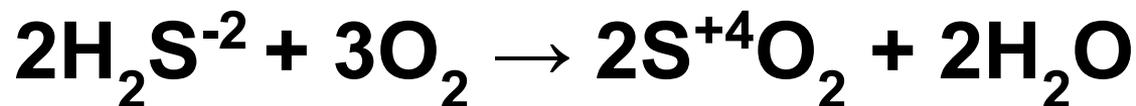
Бесцветный газ с запахом тухлых яиц,
тяжелее воздуха, яд

Получение

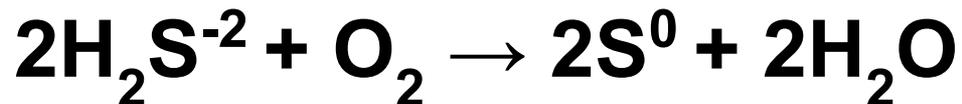


Горение

Полное сгорание (при избытке O_2)



Неполное сгорание (недостаток O_2)



Взаимодействие H_2S с водой

Раствор H_2S в воде – слабая двухосновная кислота (сероводородная кислота)

Диссоциация происходит в две ступени:

I ст. $\text{H}_2\text{S} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{HS}^-$ (гидросульфид -ион)

II ст. $\text{HS}^- \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{S}^{2-}$ (сульфид-ион)

Средние соли (сульфиды):

Na_2S – сульфид натрия

CaS – сульфид кальция

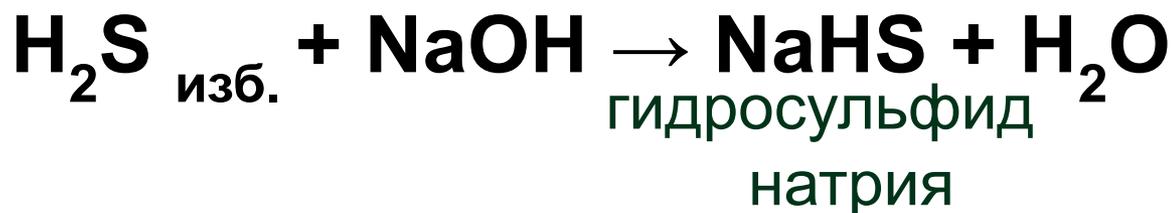
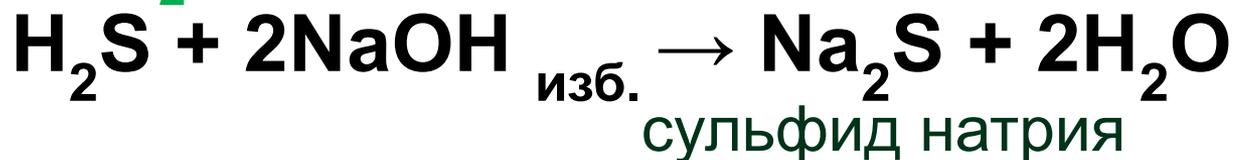
Кислые соли (гидросульфиды):

NaHS – гидросульфид натрия

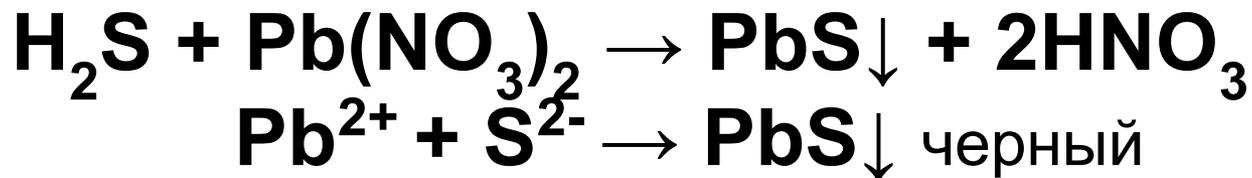
$\text{Ca}(\text{HS})_2$ – гидросульфид кальция

Кислотные свойства сероводородной кислоты

H_2S + Me, основные оксиды, основания:

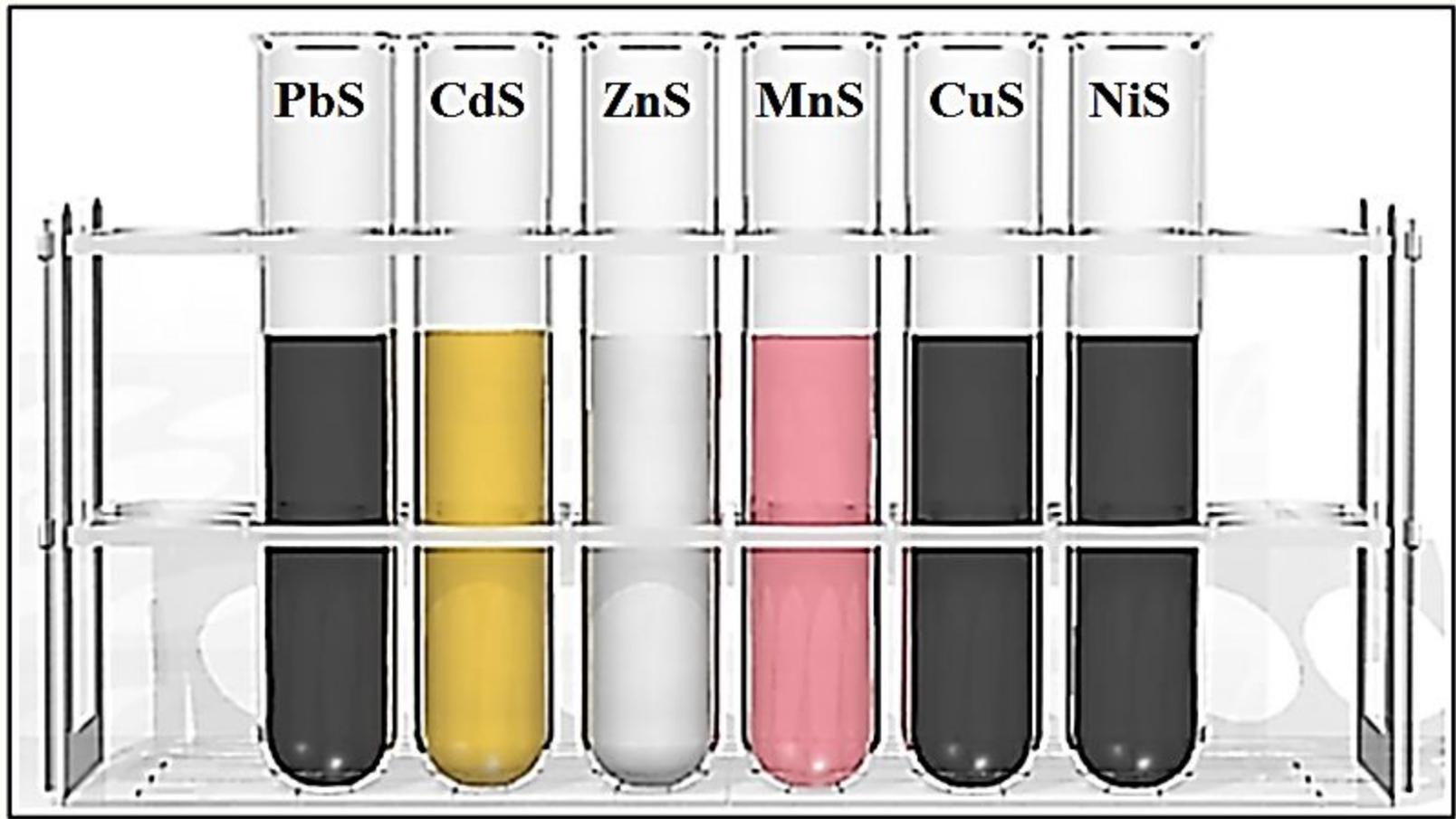


Качественная реакция на сульфид-ион



Многие сульфиды окрашены

(используется в аналитической химии)



Оксиды серы

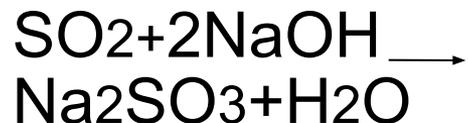
Критерии	SO ₂	SO ₃
Название	Оксид серы(IV), сернистый газ, диоксид серы	Оксид серы (VI), серный ангидрид, триоксид серы
Физические свойства	Бесцветный газ с резким удушливым запахом, хорошо растворим в воде, t _{кип.} = -10 ⁰ С, t _{пл.} = -75,5 ⁰ С	При 0 ⁰ С белое твердое вещество, при t = 16,8 ⁰ С переходит в жидкое состояние, а при t = 44,7 ⁰ С - в газообразное, хорошо растворяется

SO₂

SO₃

Химические
свойства

Кислотный оксид



Обладает ОВ

двойственностью:



восстановитель



окислитель

Обесцвечивает раствор
KMnO₄ и некоторые
красители.

Кислотный оксид



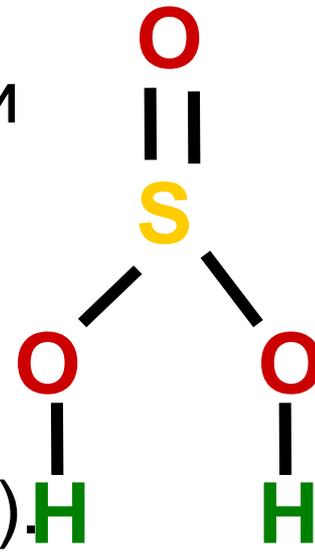
Кислотные свойства
сильнее, чем у SO₂:



↑
В ОВР только
окислитель

Сернистая кислота $\text{H}_2\text{S}^{+4}\text{O}_3$

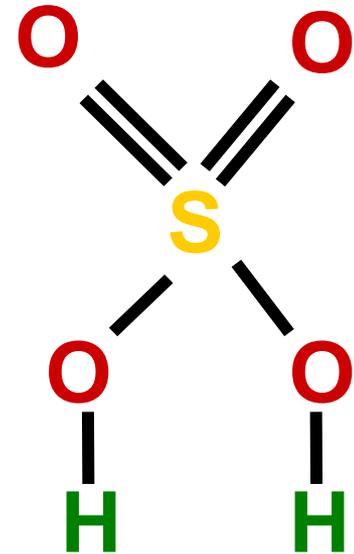
- существует только в растворе,
- летучая: $\text{H}_2\text{SO}_3 \rightarrow \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- кислородсодержащая, двухосновная, средней силы,
- в ОВР проявляет и окислительные, и восстановительные свойства,
- образует соли:
 - средние - сульфиты (Na_2SO_3) и
 - кислые – гидросульфиты (NaHSO_3).



Серная кислота



- бесцветная, маслянистая, тяжелая жидкость,
- без запаха,
- обладает гигроскопическим свойством,
- хорошо растворяется в воде,
- кислородсодержащая, двухосновная, сильная, окислитель



Получение серной кислоты



- 1-я стадия. Печь для обжига колчедана.

Получение оксида серы (II) :

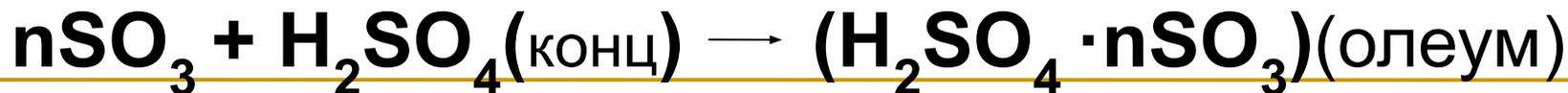


- 2-я стадия. Получение серного ангидрида (450°C - 500°C; кат. V_2O_5):



- 3-я стадия. Поглощительная башня:

Получение олеума



Химические свойства серной кислоты

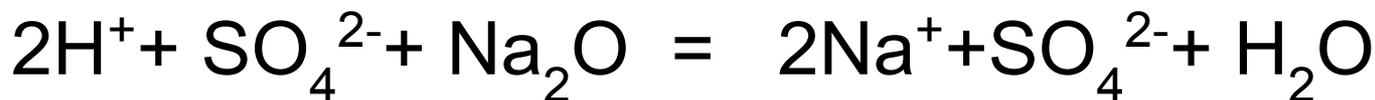


Лакмус красный.

2. H_2SO_4 с Me (до водорода)

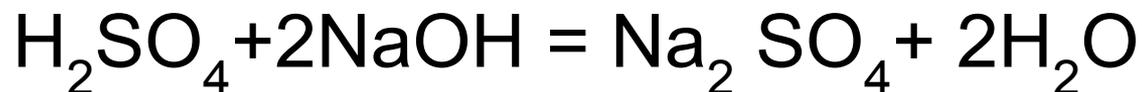


3. H_2SO_4 с о.о., а.о.

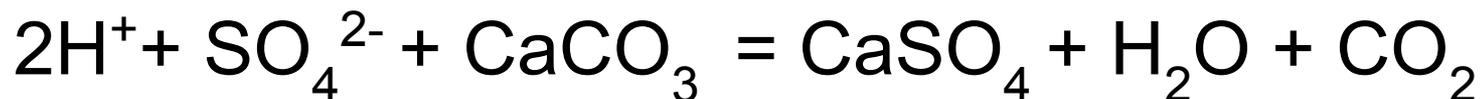
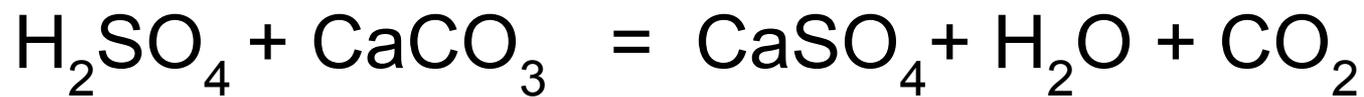


Химические свойства серной кислоты

4. H_2SO_4 с основаниями



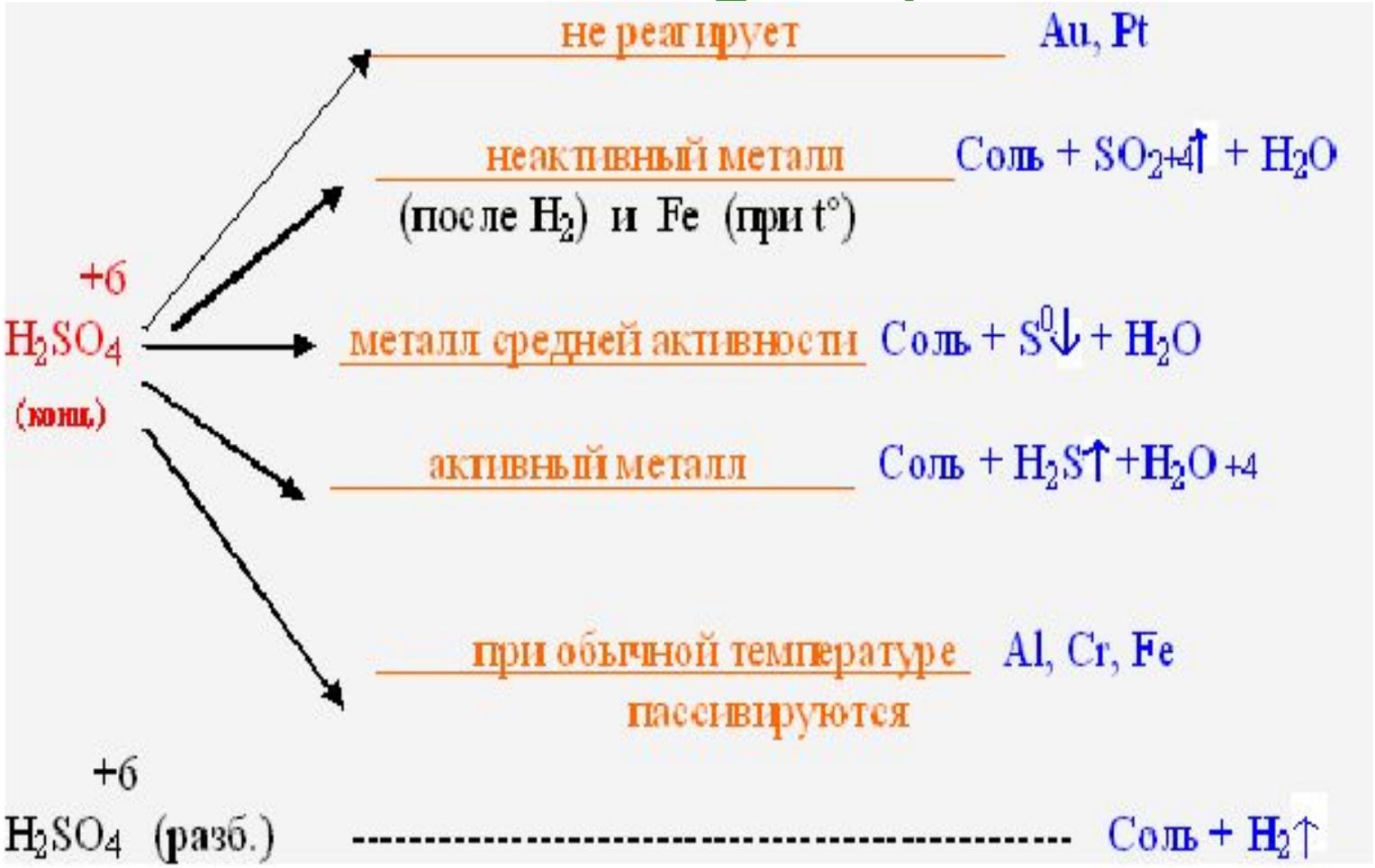
5. H_2SO_4 с солями



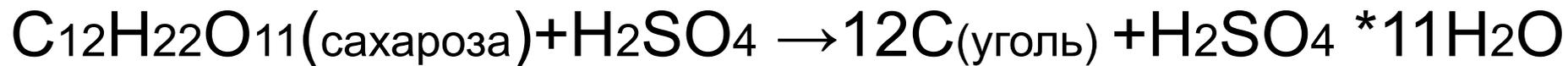
Качественная реакция на сульфат-ион



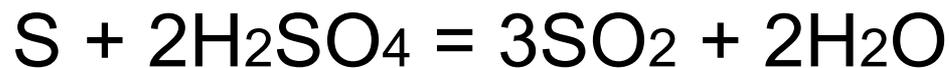
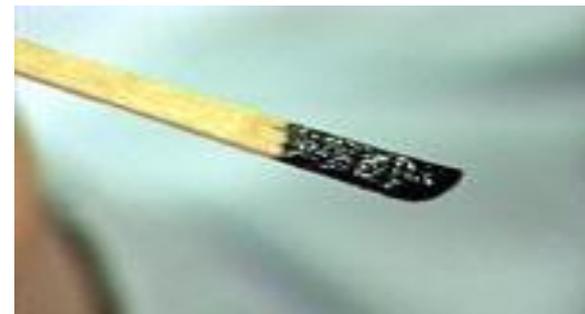
Взаимодействие H_2SO_4 с металлами



Свойства конц. H_2SO_4



Органические вещества обугливаются !!!



Применение серной кислоты

- в производстве минеральных удобрений;
- как электролит в свинцовых аккумуляторах;
- в металлургии при прокате стали;
- для получения различных минеральных кислот и солей;
- в производстве химических волокон, красителей, дымообразующих веществ и взрывчатых веществ;
- в текстильной, кожевенной отраслях промышленности;
- в металлообрабатывающей промышленности;
- используется как осушитель воздуха;
- в нефтяной промышленности;
- в пищевой промышленности;
- в промышленном органическом синтезе в реакциях.

Кислород и сера сходны тем, что

- А) не имеют аллотропных видоизменений
- В) находятся в одном периоде
- С) имеют одинаковую высшую валентность
- Д) находятся в одной группе
- Е) имеют одинаковое количество энергетических уровней

ПЕРИ- ОДЫ	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ																		
	А I В	А II В	А III В	А IV В	А V В	А VI В	А VII В	А	VIII								В		
1							H 1 1,00794 ВОДОРОД	1	He 2 4,002602 ГЕЛИЙ	2									
2	Li 3 6,941 ЛИТИЙ	Be 4 9,01218 БЕРИЛЛИЙ	B 5 10,811 БОР	C 6 12,011 УГЛЕРОД	N 7 14,0067 АЗОТ	O 8 15,9994 КИСЛОРОД	F 9 18,998403 ФТОР	9	Ne 10 20,179 НЕОН	10									
3	Na 11 22,98977 НАТРИЙ	Mg 12 24,305 МАГНИЙ	Al 13 26,98154 АЛЮМИНИЙ	Si 14 28,0855 КРЕМНИЙ	P 15 30,97376 ФОСФОР	S 16 32,066 СЕРА	Cl 17 35,453 ХЛОР	17	Ar 18 39,948 АРГОН	18									
4	K 19 39,0983 КАЛИЙ	Ca 20 40,078 КАЛЬЦИЙ	21	Sc 44,95591 СКАНДИЙ	22	Ti 47,88 ТИТАН	23	V 50,9415 ВАНАДИЙ	24	Cr 51,9961 ХРОМ	25	Mn 54,9380 МАРГАНЕЦ	26	Fe 55,847 ЖЕЛЕЗО	27	Co 58,9332 КОБАЛЬТ	28	Ni 58,69 НИКЕЛЬ	
	29	Cu 63,546 МЕДЬ	30	Zn 65,39 ЦИНК	31	Ga 69,723 ГАЛЛИЙ	32	Ge 72,59 ГЕРМАНИЙ	33	As 74,9216 МЫШЬЯК	34	Se 78,96 СЕЛЕН	35	Br 79,904 БРОМ	36	Kr 83,80 КРИПТОН			
5	Rb 37 85,4678 РУБИДИЙ	Sr 38 87,62 СТРОНЦИЙ	39	Y 88,9059 ИТРИЙ	40	Zr 91,224 ЦИРКОНИЙ	41	Nb 92,9064 НИОБИЙ	42	Mo 95,94 МОЛИБДЕН	43	Tc 97,9072 ТЕХНЕЦИЙ	44	Ru 101,07 РУТЕНИЙ	45	Rh 102,9055 РОДИЙ	46	Pd 106,42 ПАЛЛАДИЙ	
	47	Ag 107,8682 СЕРЕБРО	48	Cd 112,41 КАДМИЙ	49	In 114,82 ИНДИЙ	50	Sn 118,710 ОЛОВО	51	Sb 121,75 СУРЬМА	52	Te 127,60 ТЕЛЛУР	53	I 126,9045 ИОД	54	Xe 131,29 КСЕНОН			
6	Cs 55 132,9054 ЦЕЗИЙ	Ba 56 137,33 БАРИЙ	57	La* 138,9055 ЛАНТАН	72	Hf 178,49 ГАФНИЙ	73	Ta 180,9479 ТАНТАЛ	74	W 183,85 ВОЛЬФРАМ	75	Re 186,207 РЕНИЙ	76	Os 190,2 ОСМИЙ	77	Ir 192,22 ИРИДИЙ	78	Pt 195,08 ПЛАТИНА	
	79	Au 196,9665 ЗОЛОТО	80	Hg 200,59 РУТУТЬ	81	Tl 204,383 ТАЛЛИЙ	82	Pb 207,2 СВИНЕЦ	83	Bi 208,9804 ВИСМУТ	84	Po 208,9824 ПОЛОНИЙ	85	At 209,9871 АСТАТ	86	Rn 222,0176 РАДОН			
7	Fr 87 223,0197 ФРАНЦИЙ	Ra 88 226,0254 РАДИЙ	89	Ac** 227,0278 АКТИНИЙ	104	Rf [261] РЕЗЕРФОРДИЙ	105	Db [262] ДУБНИЙ	106	Sg [263] СИБОРГИЙ	107	Bh [262] БОРИЙ	108	Hn [265] ГАННИЙ	109	Mt [268] МЕЙТНЕРИЙ			

Сумма всех электронов в высшем оксиде серы

A) 40

B) 32

C) 24

D) 80

E) 64

Общее число электронов в молекуле серной кислоты

A) 32

B) 50

C) 98

D) 64

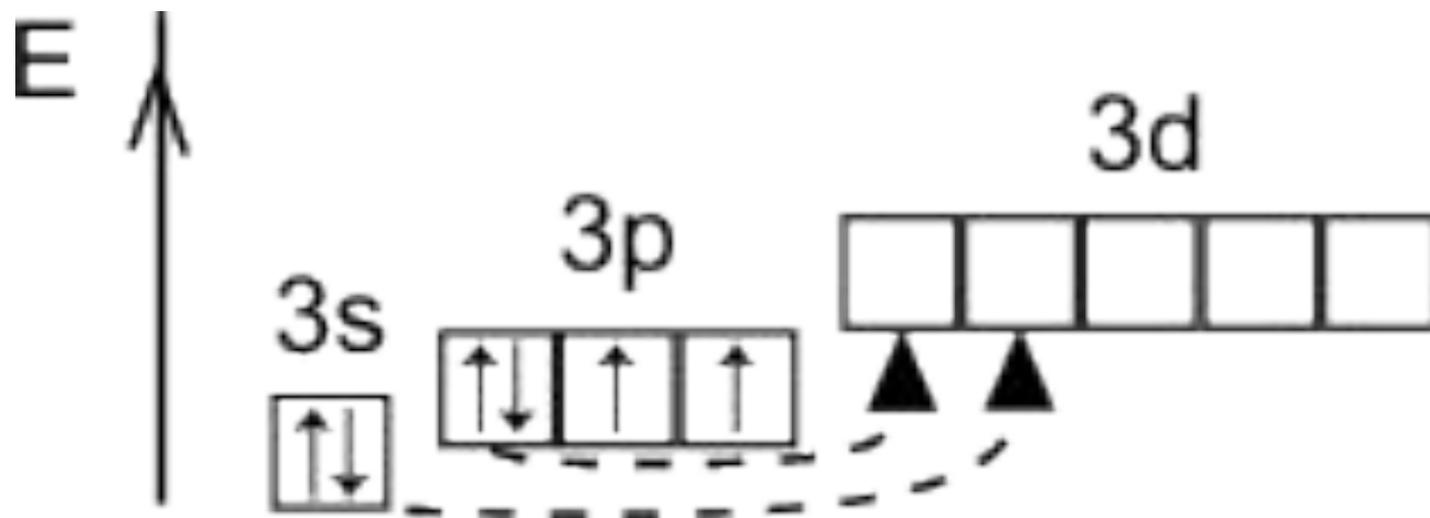
E) 49

Сумма всех электронов (SO_3) = $16 + 8 \cdot 3 = \underline{40}$

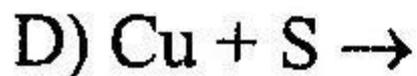
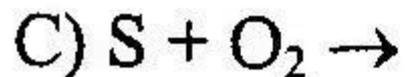
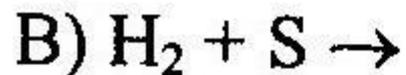
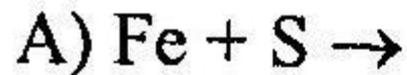
Сумма всех электронов (H_2SO_4) = $1 \cdot 2 + 16 + 8 \cdot 4 = \underline{50}$

Невозбужденные атомы серы содержат неспаренных электронов

- A) 6
- B) 3
- C) 2
- D) 5
- E) 4



Не характерная для серы реакция



S+ Me

S+ HeMe

S в воде не растворяется, не смачивается

Свойство, характерное для оксида серы (VI)

- А) не растворяется в воде
- В) обладает окислительными и восстановительными свойствами
- С) обладает только окислительными свойствами
- Д) обладает только восстановительными свойствами
- Е) водный раствор имеет щелочную среду

S^{-2} → ТОЛЬКО ВОССТАНОВИТЕЛИ

S^0 → ОКИСЛИТЕЛИ, ВОССТАНОВИТЕЛИ

S^{+4} → ОКИСЛИТЕЛИ, ВОССТАНОВИТЕЛИ

S^{+6} → ТОЛЬКО ОКИСЛИТЕЛИ

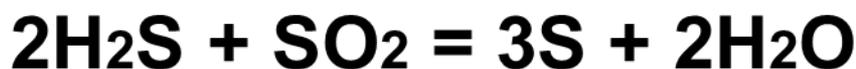
$S^{+4}O_2$ обладает двойственными ОВ свойствами

$S^{+6}O_3$ обладает окислительными свойствами

Масса серы, полученная при взаимодействии 22,4 л сероводорода и 64 г оксида серы (IV), равна

- А) 80 г
- В) 64 г
- С) 48 г
- Д) 96 г
- Е) 32 г

22,4 л 64 г x г



44,8 л 64 г 96 г

нед. изб.

$$X = \frac{22,4 * 96}{44,8} = \underline{\underline{48 \text{ г}}}$$

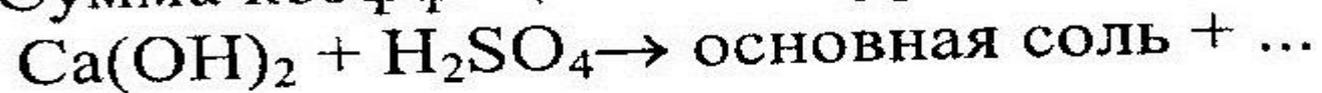
Соединение NaHSO_4 имеет название

- А) Гидросульфат натрия
- В) Сульфит натрия
- С) Сульфид натрия
- Д) Сульфат натрия
- Е) Гидросульфит натрия



Соли: гидросульфаты, сульфаты.

Сумма коэффициентов в уравнении реакции



A) 7

B) 6

C) 5

D) 3

E) 4



$$2 + 1 + 1 + 2 = \underline{6}$$

Раствор серной кислоты реагирует со всеми веществами группы

A) Pb, MnO, Fe(OH)₂

B) Mg, CO₂, NO(OH)

C) Fe, SeO₂, Zn(OH)₂

D) Ag, TeO₂, Cu(OH)₂

E) Cu, SO₃, Mg(OH)₂

Серная кислота реагирует
с металлами (до H),
основными и амфотерными оксидами,
основаниями.

Ответ: А.

При взаимодействии Cu с концентрированной серной кислотой выделяется

- A) S
- B) SO₂
- C) SO₃
- D) Na₂S
- E) H₂S

Сумма коэффициентов в реакции взаимодействия избытка концентрированной серной кислоты на медь при нагревании

- A) 10
- B) 9
- C) 4
- D) 7
- E) 5



Сумма коэффициентов

$$2 + 1 + 1 + 1 + 2 = \underline{7}$$

Объем газа (н.у.), выделяющийся при взаимодействии 6,4 г меди с концентрированной серной кислотой

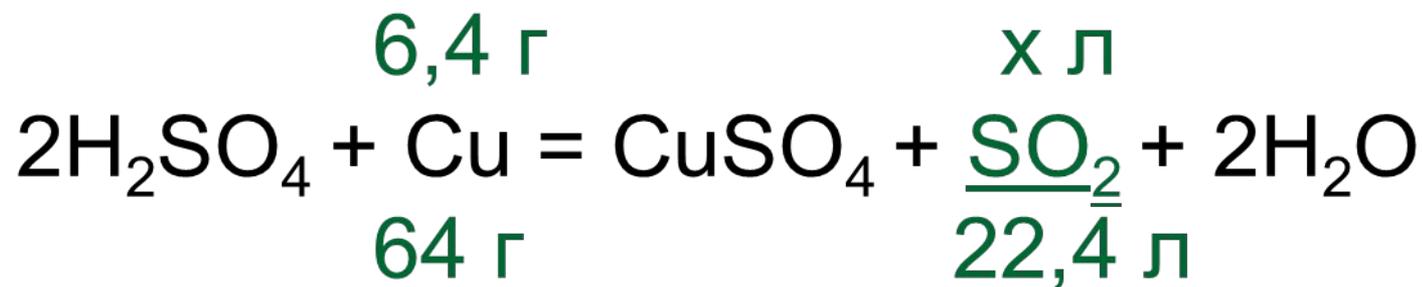
A) 22,4 л

B) 67,2 л

C) 4,48 л

D) 2,24 л

E) 44,8 л



$$x = \frac{6,4 * 22,4}{64} = \underline{2,24 \text{ л}}$$

Для производства серной кислоты используют пирит, формула

которого

- A) FeSO_4
- B) FeSO_3
- C) FeS
- D) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
- E) FeS_2

Уравнение реакции первой стадии производства серной кислоты контактным способом – обжиг пирита

- A) $\text{S} + \text{O}_2 = \text{SO}_2$
- B) $4\text{FeS}_2 + 11\text{O}_2 = 2\text{Fe}_2\text{O}_3 + 8\text{SO}_2$
- C) $2\text{ZnS} + 3\text{O}_2 = 2\text{SO}_2 + 2\text{ZnO}$
- D) $2\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 = 2\text{S} + 2\text{H}_2\text{O}$
- E) $2\text{S} + 3\text{O}_2 = 2\text{SO}_3$

Обжиг пирита



Для производства серной кислоты используют гипс, формула которого

- A) FeS_2
- B) $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
- C) ZnS
- D) PbS
- E) $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$

гипс $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$

Для осуществления первой стадии производства серной кислоты контактным способом не применяют

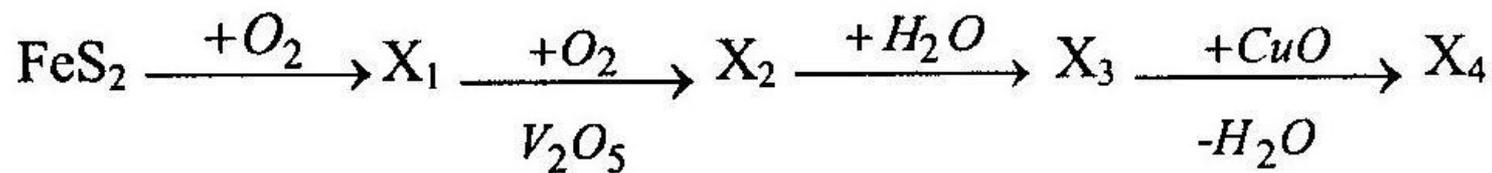
- A) катализатор
- B) принцип противотока
- C) принцип кипящего слоя
- D) повышение концентрации кислорода в воздухе
- E) измельчение пирита

Вещество А в цепи превращения: $\text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{SO}_2 \rightarrow \text{A} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{SO}_2$

- А) Сульфат натрия
- В) Оксид серы (VI)
- С) Сера
- Д) Сульфид натрия
- Е) Сероводород

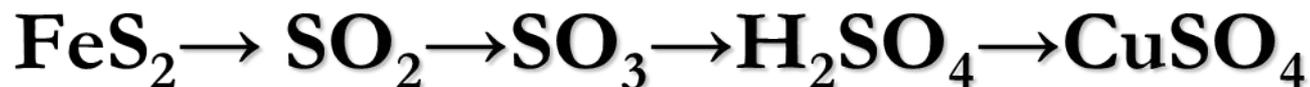


В результате превращений



из 0,5 моль FeS_2 получится масса вещества X_4

- A) 16 г
- B) 8 г
- C) 160 г
- D) 80 г
- E) 12 г



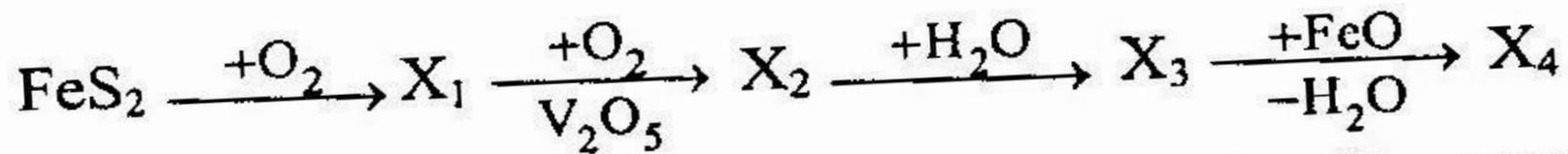
0,5 моль x г



1 моль 2*160 г

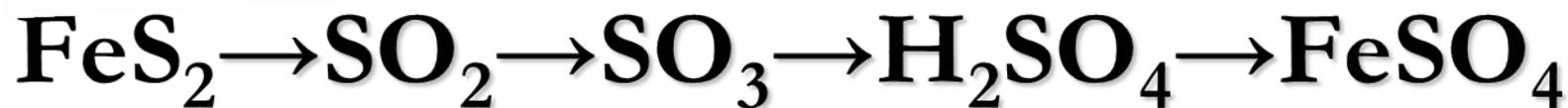
$$x = \frac{0,5 * 2 * 160}{1} = \underline{160 \text{ г}}$$

В результате превращений



из 0,25 моль FeS_2 получится масса вещества X_4 равная

- A) 16 г
- B) 38 г
- C) 12 г
- D) 76 г
- E) 80 г



0,25 моль x г



1 моль 2*152 г

$$x = \frac{0,25 \cdot 2 \cdot 152}{1} = 76 \text{ г}$$

***Желаю
качественной
подготовки и
успешной сдачи
ЕНТ!***
