



Халькогены



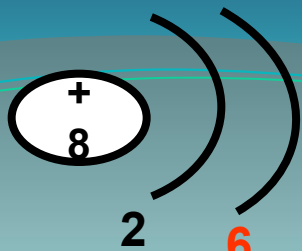
Элементы VI – A группы



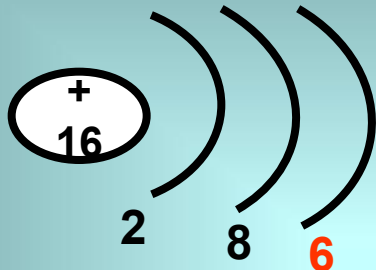
	$1S^1$	$2S^22P^1$	nS^2nP^2	nS^2nP^3	nS^2nP^4	nS^2nP^5
1	H					
2		<u>B</u>	C*	N	O*	F
3			<u>Si</u> *	P*	S*	Cl
4				As*	<u>Se</u> *	Br
5					<u>Te</u> *	I
6					Po	At

Атомы этих элементов содержат на внешнем уровне 6 электронов

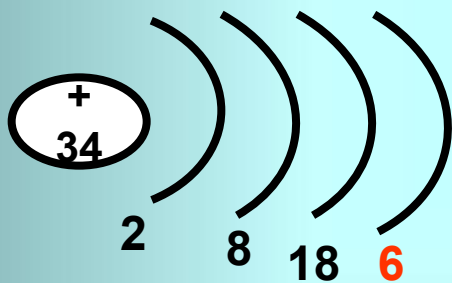
O



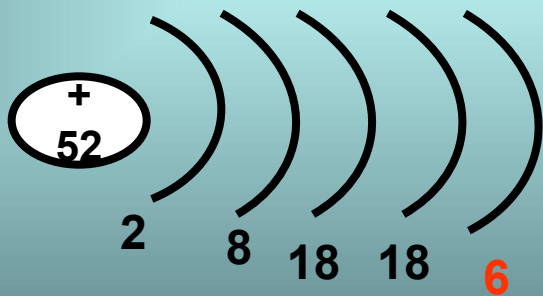
S



Se



Te



Увеличивается атомный радиус

Ослабевают неметаллические и усиливаются металлические свойства.





C.o. -1



C.o. +1

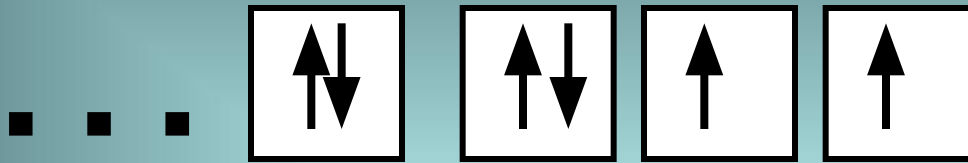


C.o. +2



Сера

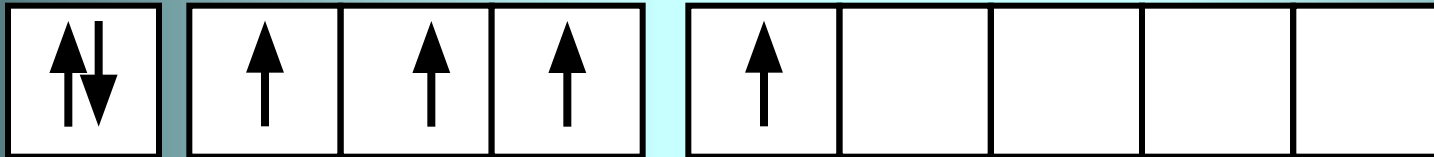
C.o.
-2, +2



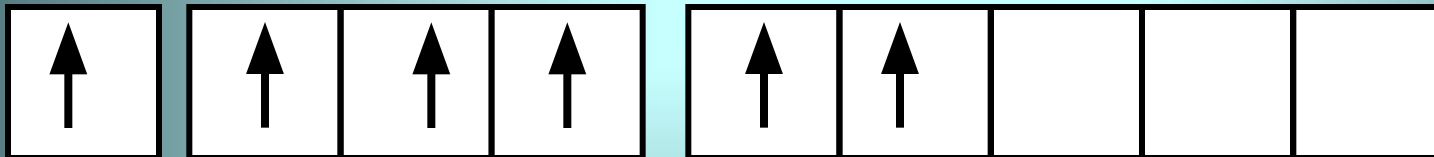
3s

3p

3d



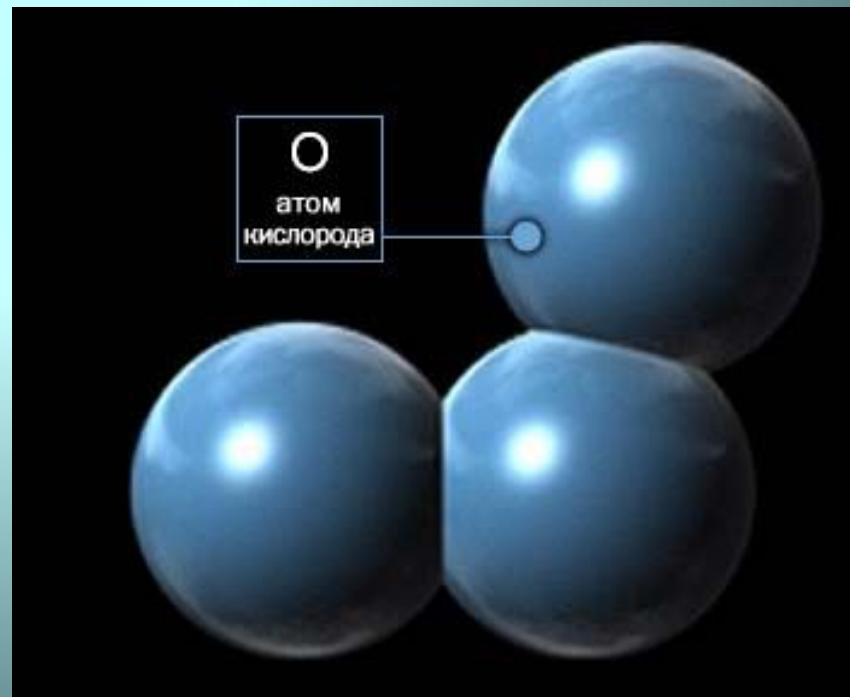
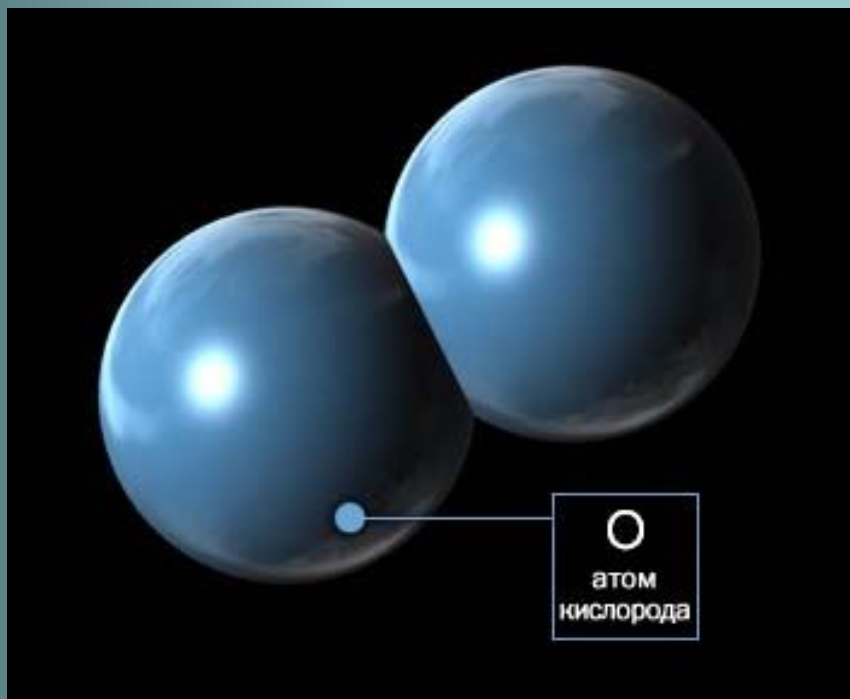
+4



+6

Аллотропия кислорода.

Кислород и озон



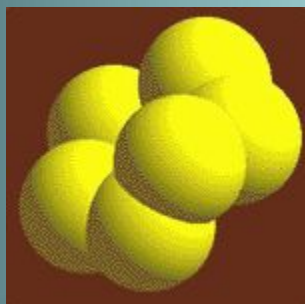
Аллотропные формы кислорода

- Кислород образует две аллотропные модификации (причина- строение молекулы)

КИСЛОРОД O_2	ОЗОН O_3
Общие признаки	
Простые вещества, которые образованы одним и тем же элементом - кислородом, т.е. являются его аллотропными модификациями.	
Газы при обычных условиях.	
Сильные окислители	
Признаки различия	
Молекула состоит из 2-х атомов	Молекула состоит из 3-х атомов
Газ без цвета и запаха, жидкий - имеет голубой цвет, твердый - синие кристаллы. Мало растворим в воде. Не задерживает ультрафиолетовые лучи	Синий газ с резким запахом. В воде растворяется в 10 раз лучше кислорода. Задерживает ультрафиолетовые лучи.
Не ядовит. Вещество, необходимое для дыхания аэробных организмов.	Сильно раздражает глаза и дыхательные пути. Ядовит в больших концентрациях. Бактерициден

Аллотропия серы.

Кристаллическая, пластическая и МОНОКЛИННАЯ



<http://www.intellect-video.com/4289/27-Poluchenie-plasticheskoy-sery-online/>

«Халькогены» -

греч. «рождающие руды»

Основные руды – соединения данной подгруппы – оксиды и
сульфиды

Красный железняк (гематит)



Магнитный железняк(магнетит) - Fe_3O_4



Серный колчедан (пирит) - FeS_2



Медный колчедан
(халькопирит)- CuFeS_3



Цинковая обманка(сфалерит)- ZnS



Свинцовый блеск (галенит) - PbS



Киноварь – HgS



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



Глауберова соль (мирабилит)-
 $\text{Na}_2\text{SO}_4^* 10\text{H}_2\text{O}$



Самородная сера



Селен



Химические свойства

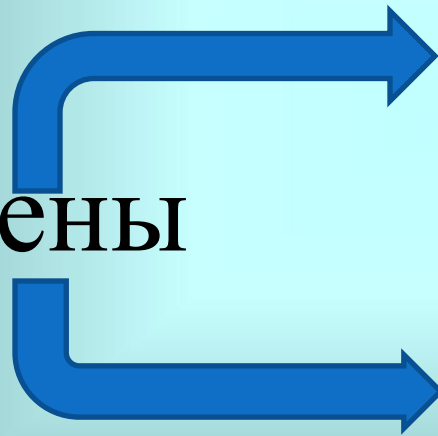
- Окислители (степень окисления -2)

По отношению к металлам, водороду, и менее электроотриц. неМе

- Восстановители (степень окисления +2, +4, +6)

По отношению ко фтору, более электроотр. неМе и сложным веществам

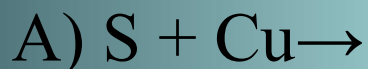
Халькогены



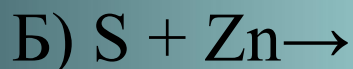
Химические свойства серы

Окислитель

Со всеми Me, кроме Au и Pt



<http://www.youtube.com/watch?v=quQ9GBdlnxE>



<http://www.youtube.com/watch?v=xfOFS2mGuwo>



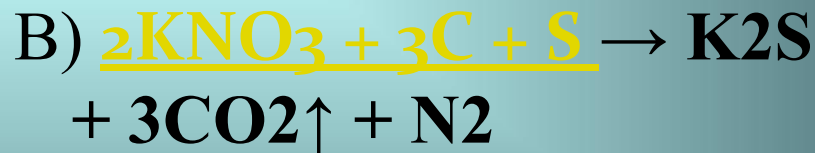
<http://www.videolica.com/videos/u0A...29009s/%D0%B2%D0%B7%D0%B0%D0%B8%D0%BC%D0%BE%D0%B4%D0%B5%D0%B0%D1%81%D1%82%D0%B2%D0%B8%D0%B5-%D1%81%D0%B5%D1%80%D1%8B-%D1%81-%D0%BD%D0%B0%D1%82%D1%80%D0%B8%D0%B5%D0%BC>

Восстановитель

А) $S + O_2 \rightarrow$ для религиозных обрядов

<http://www.youtube.com/watch?v=5nVtpd3xuD8>

Б) $S + KClO_3 \rightarrow$ основа «работы» спички



Применение серы

Производство
серной
кислоты



Производство
спичек и бумаги



Производство
резины и
красок



Производство
пластмассы
и косметики



Производство
взрывчатых
веществ и
лекарств



Биологическое значение серы

- Входит в состав белков (белки волос, рогов, шерсти)
- Составная часть витаминов, ферментов и гормонов (инсулин)
- Принимает участие в окислительно – восстановительных процессах (при недостатке хрупкость и ломкость костей и выпадение волос)
- Серой богаты бобовые растения (горох, чечевица), овсяные хлопья, яйца.



Домашнее задание:

§ 25-27, повторить.

Стр. 259, задачи 1-8 – записать уравнения химических реакций

