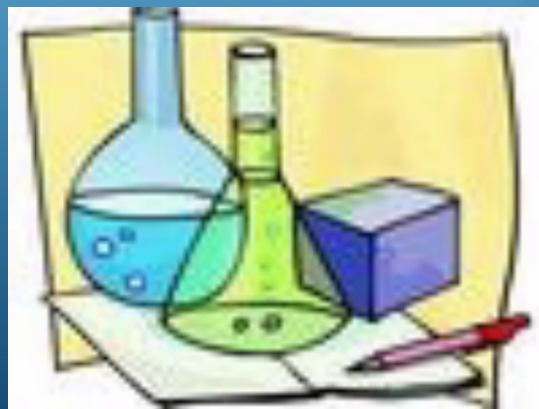



# Халькогены

Урок химии в 9 классе  
Учитель МБОУ СОШ № 79  
г.о. Самара  
Язрикова Л.М.





	$1S^1$	$2S^22P^1$	$nS^2nP^2$	$nS^2nP^3$	$nS^2nP^4$	$nS^2nP^5$
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

+ 8

S

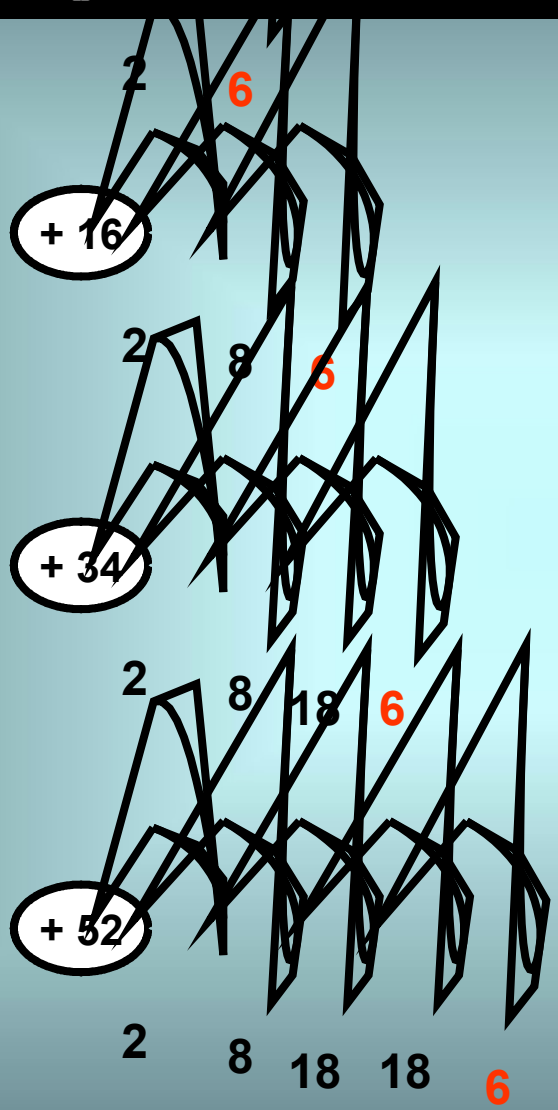
+ 16

Se

+ 34

Te

+ 52



радиус

Ослабевают  
неметаллические и  
усиливаются  
металлические  
свойства.