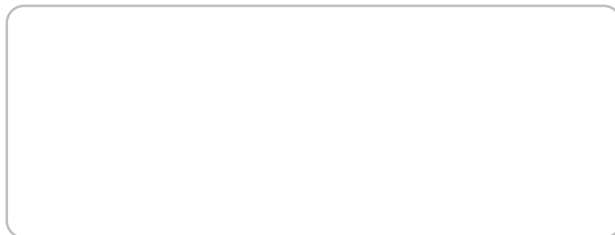
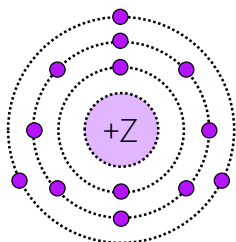


СТРОЕНИЕ ЭЛЕКТРОННЫХ ОБОЛОЧЕК

Электронные оболочки - _____



ПРАВИЛА ЗАПОЛНЕНИЯ ОБОЛОЧЕК:

1. Количество электронов равно номеру элемента в таблице;
2. Количество оболочек равно номеру периода;
3. Количество электронов на последнем уровне равно номеру группы (не всегда);
4. Количество электронов на первом уровне равно 2, если это не водород

ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ЭЛЕМЕНТОВ Д. И. МЕНДЕЛЕЕВА																		
I											VII	VIII						
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	
H ВОДОРОД																	He ГЕЛИЙ	
Li ЛИТИЙ	Be БЕРИЛЛИЙ	B БОР	C УГЛЕРОД	N АЗОТ	O КИСЛОРОД	F ФТОР	Ne НЕОН											
Na НАТРИЙ	Mg МАГНИЙ	Al АЛЮМИНИЙ	Si КРЕМНИЙ	P ФОСФОР	S СЕРА	Cl ХЛОР	Ar АРГОН											
K КАЛИЙ	Ca КАЛЬЦИЙ	Sc СКАНДИЙ	Ti ТИТАН	V ВАНАДИЙ	Cr ХРОМ	Mn МАРГАНЕЦ	Fe ЖЕЛЕЗО	Co КОБАЛЬТ	Ni НИКЕЛЬ	Cu МЕДЬ	Zn ЦИНК	Ga ГАЛЛИЙ	Ge ГЕРМАНИЙ	As МЫШЬЯК	Se СЕЛЕН	Br БРОМ	Kr КРИПТОН	
Rb РУБИДИЙ	Sr СТРОНЦИЙ	Y ИТРИЙ	Zr ЦИРКОНИЙ	Nb НИОБИЙ	Mo МОЛИБДЕН	Tc ТЕХНЕЦИЙ	Ru РУТЕНИЙ	Rh РОДИЙ	Pd ПАЛЛАДИЙ	Ag СЕРЕБРО	Cd КАДМИЙ	In ИНДИЙ	Sn ОЛОВО	Sb СУРЬМА	Te ТЕЛЛУР	I ИОД	Xe КСЕНОН	
Cs ЦЕЗИЙ	Ba БАРИЙ	La-Lu * ЛАНТАНОИДЫ	Hf ГАФНИЙ	Ta ТАНТАЛ	W ВОЛЬФРАМ	Re РЕНИЙ	Os ОСМИЙ	Ir ИРИДИЙ	Pt ПЛАТИНА	Au ЗОЛОТО	Hg РУТУТЬ	Tl ТАЛЛИЙ	Pb СВИНЕЦ	Bi ВИСМУТ	Po ПОЛОНИЙ	At АСТАТ	Rn РАДОН	
Fr ФРАНЦИЙ	Ra РАДИЙ	Ac-(Lr) ** АКТИНОИДЫ	Ku КУРЧАТОВИЙ	Ns НИЛЬСБОРИЙ														
La ЛАНТАН	Ce ЦЕРИЙ	Pr ПРАЗЕОДИЙ	Nd НЕОДИМ	Pm ПРОМЕТИЙ	Sm САМАРИЙ	Eu ЕВРОПИЙ	Gd ГАДОЛИНИЙ	Tb ТЕРБИЙ	Dy ДИСПРОЗИЙ	Ho ГОЛЬМИЙ	Er ЭРБИЙ	Tm ТУЛИЙ	Yb ИТТЕРБИЙ	Lu ЛУТЕЦИЙ				
Ac АКТИНИЙ	Th ТОРИЙ	Pa ПРОТАКТИНИЙ	U УРАН	Np НЕПУТУНИЙ	Pu ПЛУТОНИЙ	Am АМЕРИЦИЙ	Cm КУРИЙ	Bk БЕРКЛИЙ	Cf КАЛИФОРНИЙ	Es ЭЙНШТЕЙНИЙ	Fm ФЕРМИЙ	Md МЕНДЕЛЕВИЙ	(No) (НОБЕЛИЙ)	(Lr) (ЛОУРЕНСИЙ)				

