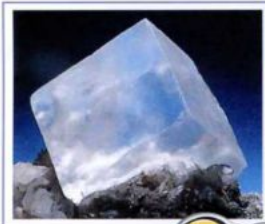




О. С. Gabrielyan
И. Г. Oстроумов
С. А. Сладков

Химия

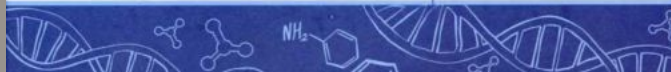


Na ¹¹
22,9898
Натрий

Cl ¹⁷
35,453
Хлор



8



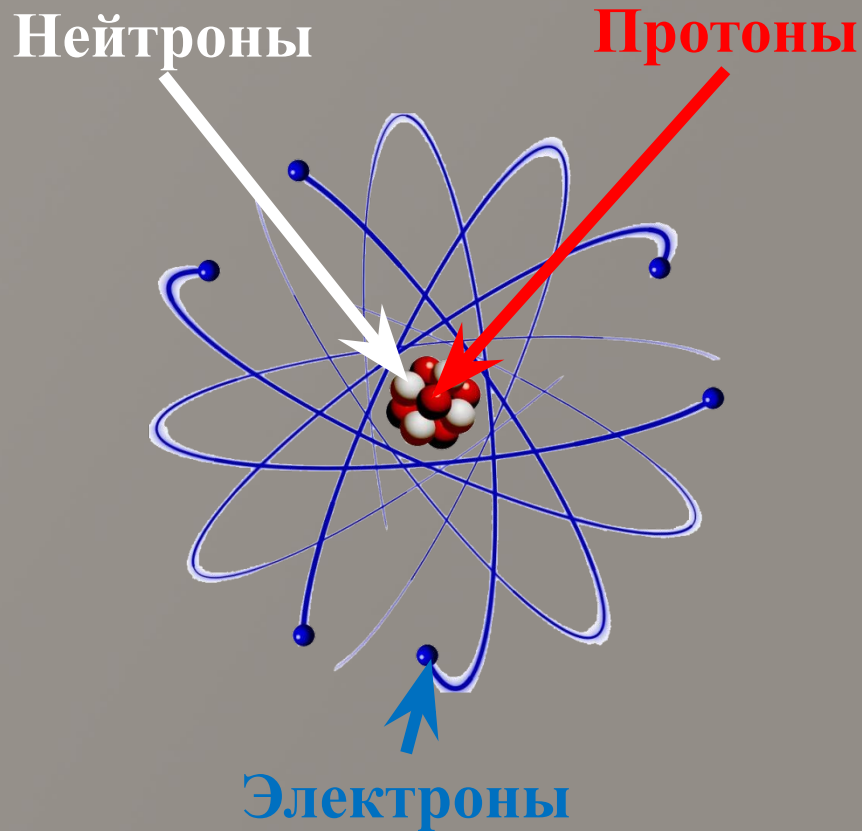
ВЫВОДЫ К ГЛАВЕ IV
«ПЕРИОДИЧЕСКИЙ ЗАКОН И
ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА
ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ
Д. И. МЕНДЕЛЕЕВА.
СТРОЕНИЕ АТОМА»

3. Амфотерность — это свойство веществ проявлять кислотные или основные свойства в зависимости от природы реагента

Be	BeO	Be(OH)₂
Zn	ZnO	Zn(OH) ₂
Cr	Cr ₂ O ₃	Cr(OH) ₃
Pb	PbO	Pb(OH) ₂
Sn	SnO	Sn(OH) ₂
Fe	Fe ₂ O ₃	Fe(OH) ₃



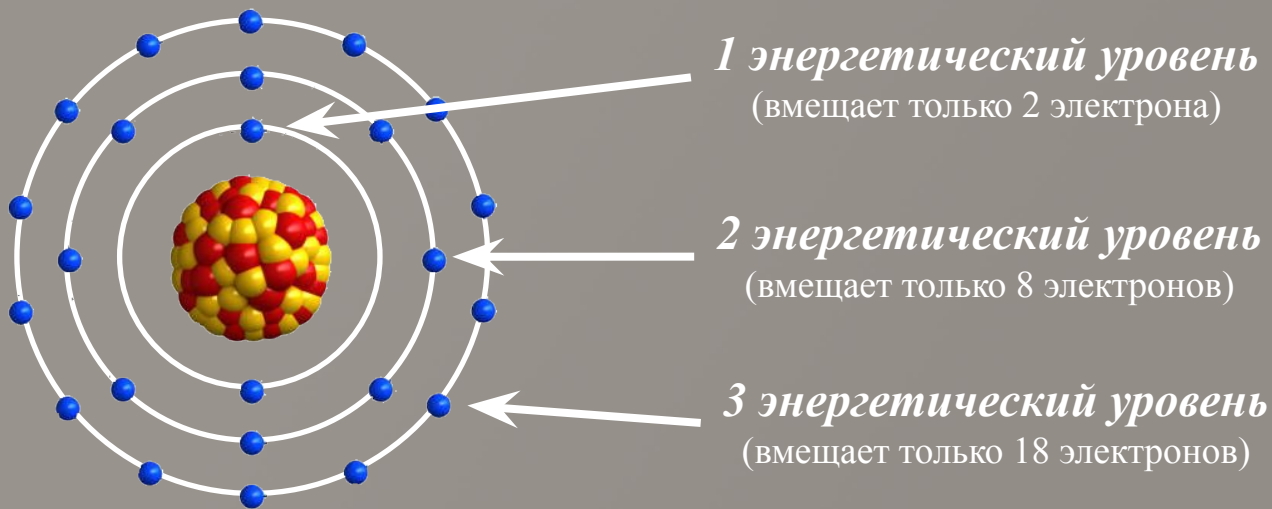
*4. Атом
состоит из
ядра и
электронной
оболочки*



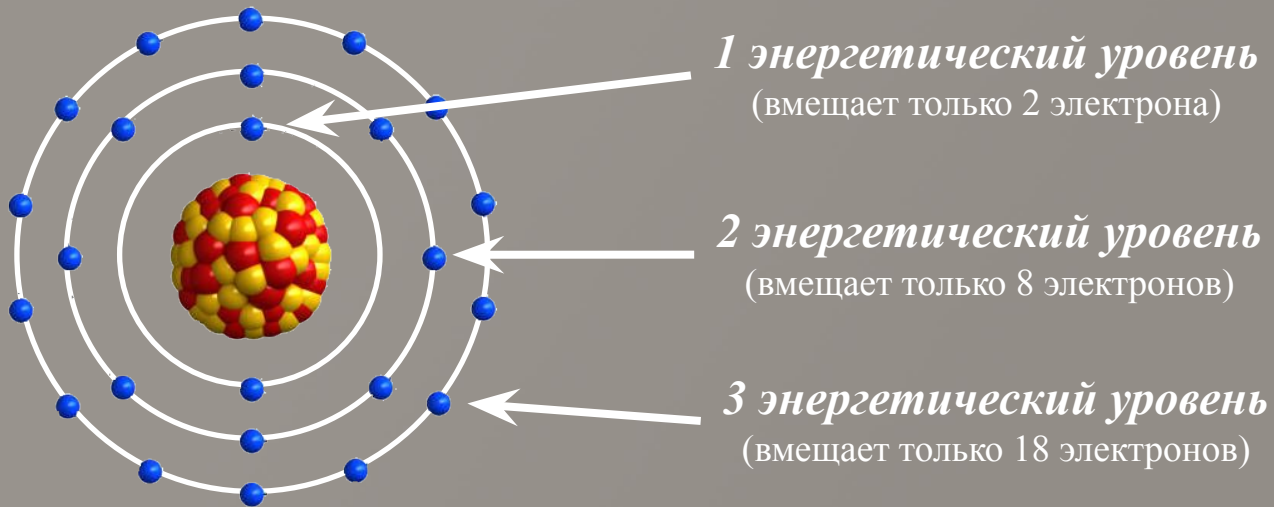
*5. Ядро состоит из протонов и нейтронов. Количество протонов соответствует порядковому номеру химического элемента.
Масса атома сосредоточена в его ядре*



6. Электроны располагаются вокруг ядра на электронной оболочке. Так как атом электронейтрален, количество электронов равно количеству протонов и соответствует порядковому номеру химического элемента.



7. Электронная оболочка атома состоит из электронных слоёв, или энергетических уровней. Их количество соответствует номеру периода.



8. Различают завершённые (1-й уровень содержит два электрона, 2-й — восемь электронов, 3-й — восемнадцать) и незавершённые внешние электронные слои. Число электронов на внешнем электронном слое атома химического элемента соответствует номеру его А-группы.



9. В пределах одного периода с увеличением порядкового номера химических элементов металлические свойства ослабевают, а неметаллические — усиливаются; в пределах одной группы — наоборот

