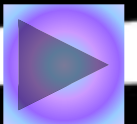


Периодическая
система
и
периодический
закон



**Из скольких периодов и групп состоит
периодическая система хим. Элементов Д.И.
Менделеева?**

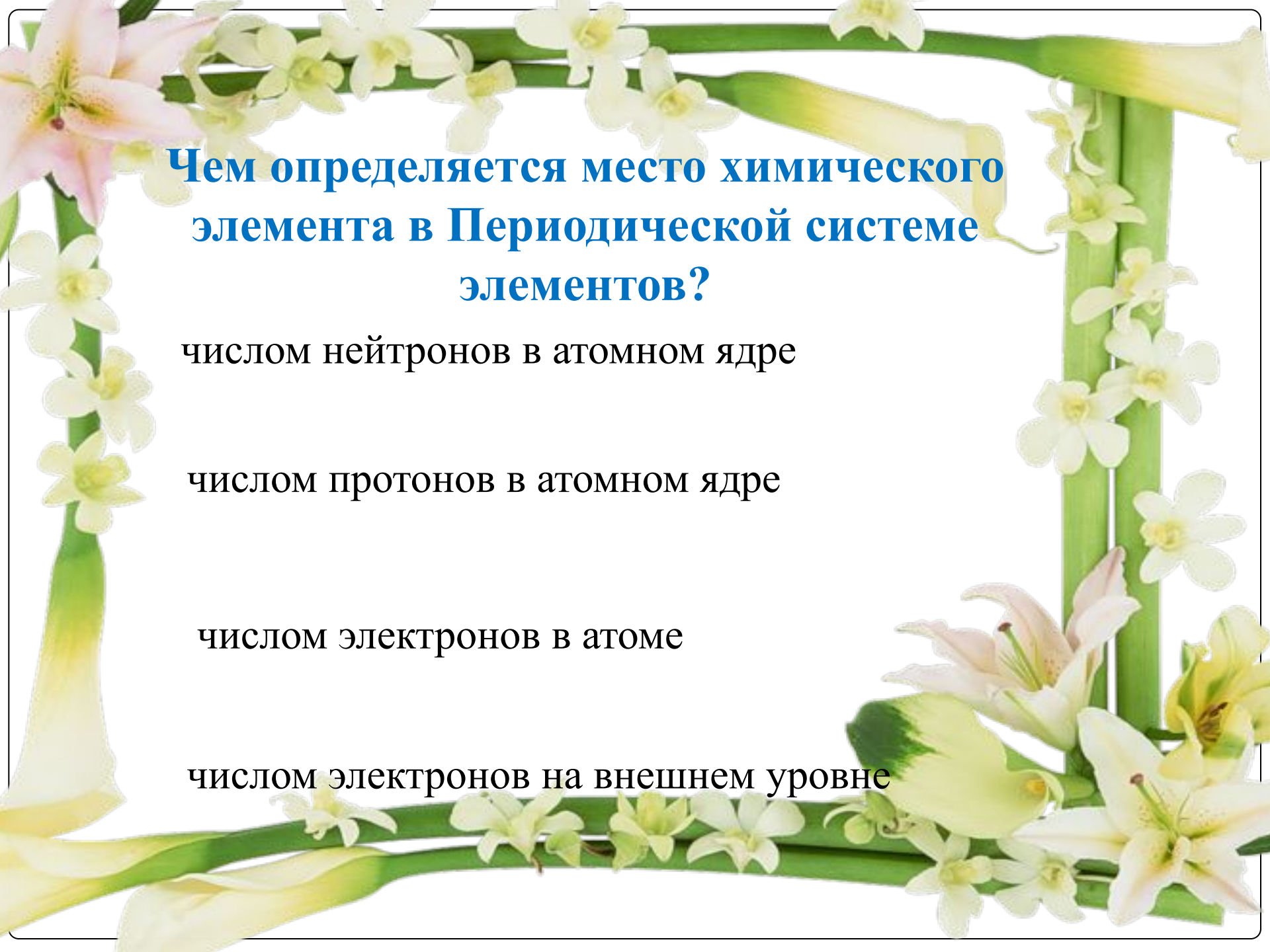
из 8 периодов 7 групп

из 7 периодов и 8 групп

из 6 периодов и 8 групп

из 7 периодов и 6 групп





Чем определяется место химического элемента в Периодической системе элементов?

числом нейтронов в атомном ядре

числом протонов в атомном ядре

числом электронов в атоме

числом электронов на внешнем уровне

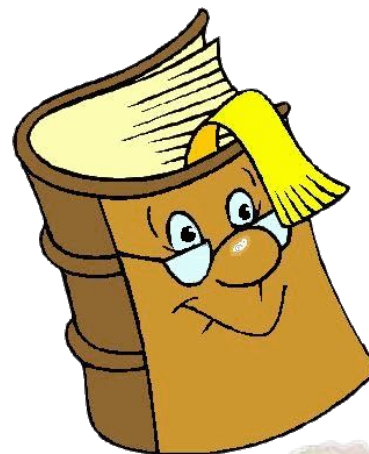
**Элемент бром в Периодической
системе Д.И.Менделеева
находится...**

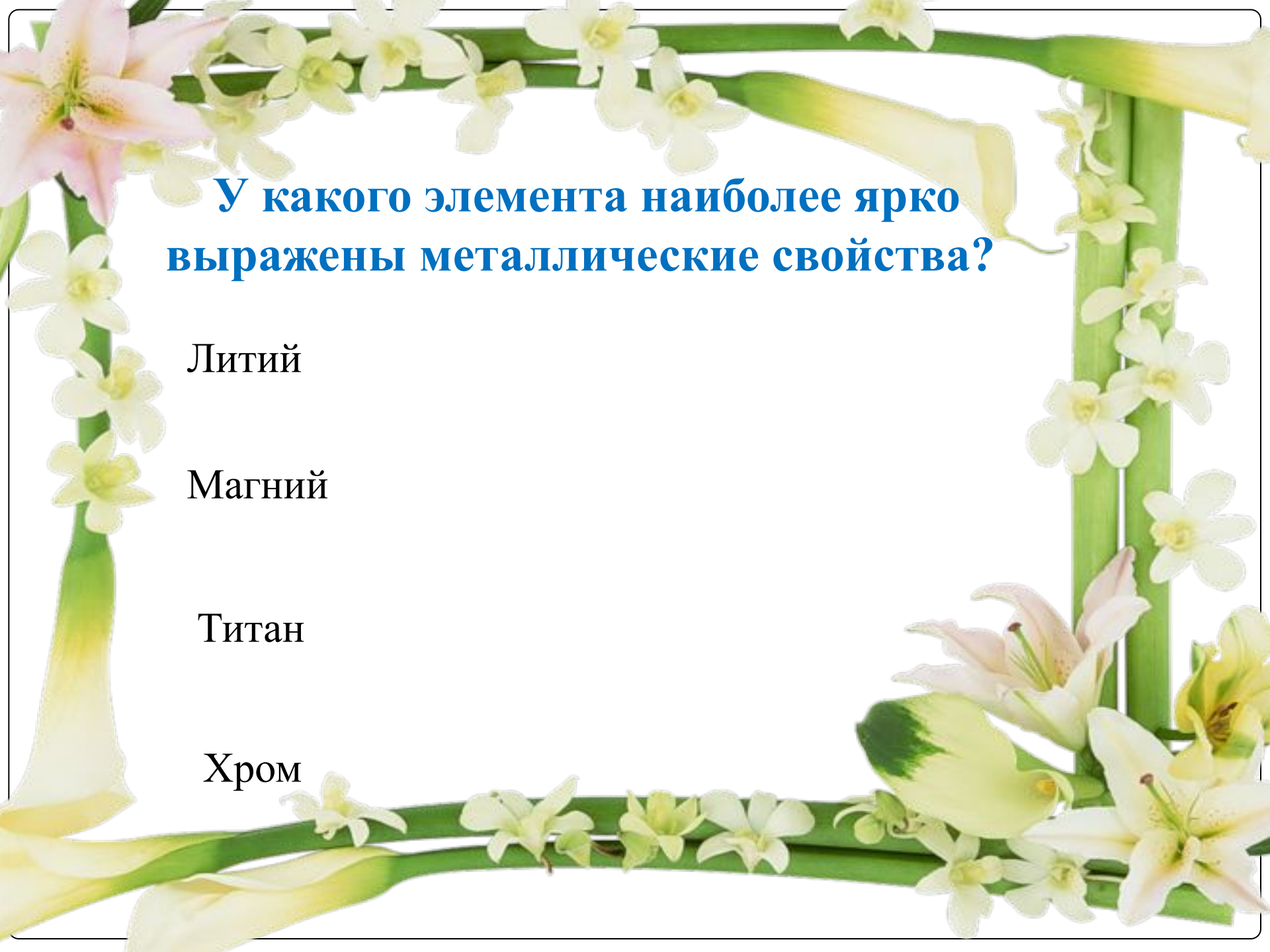
в 7м периоде, 4я группа

в 4м периоде, 7я группа

в 5м периоде, 7я группа

в 4м периоде, 5 группа





**У какого элемента наиболее ярко
выражены металлические свойства?**

Литий

Магний

Титан

Хром

Химический знак олова?

Zn

O

Ol

Sn



**В порядке усиления неметаллических свойств
элементы расположены в
ряду...**

N, V, As

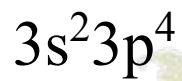
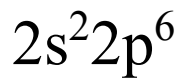
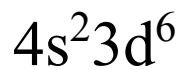
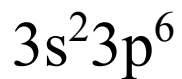
P, Si, Al

Se, S, O

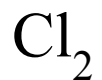
F, Mn, Cl

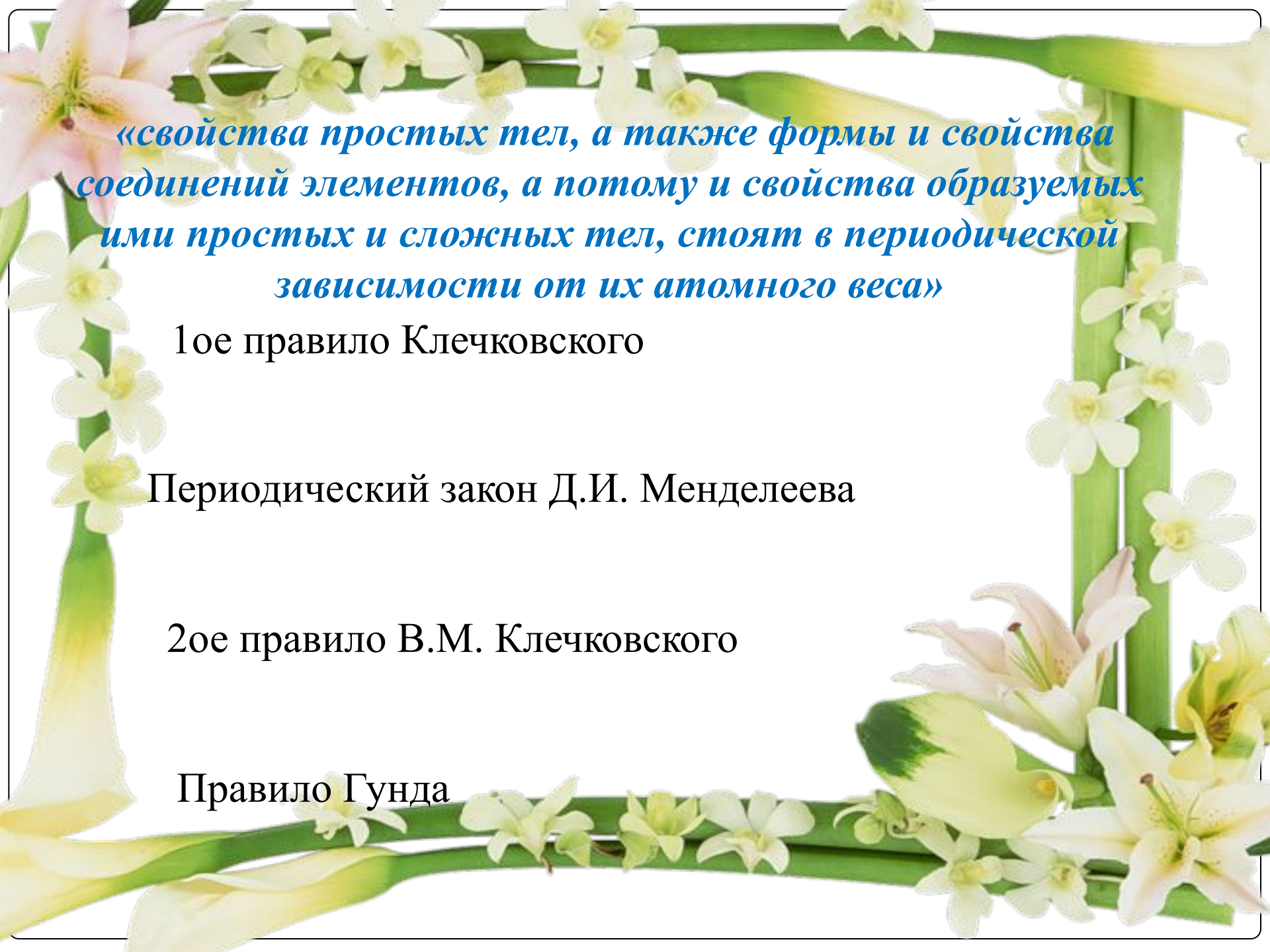


**Какая электронная конфигурация
внешнего энергетического уровня
соответствует атому элемента VIA
группы?**



**Ковалентная полярная химическая связь
образуется между элементами в соединении:**





«свойства простых тел, а также формы и свойства соединений элементов, а потому и свойства образуемых ими простых и сложных тел, стоят в периодической зависимости от их атомного веса»

1ое правило Клечковского

Периодический закон Д.И. Менделеева

2ое правило В.М. Клечковского

Правило Гунда



Валентные электроны- это...

положительный электрический заряд, равный количеству протонов в ядре.

углеводороды, содержащие двойную связь в открытой цепи углеродных атомов.

электроны, участвующие в образовании хим. связей

вид химической связи, которая образуется между атомами, электроотрицательность которых одинакова.

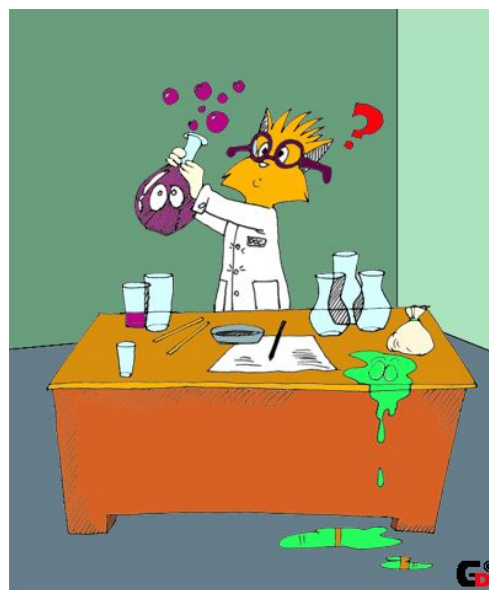
Химический элемент, в атомном ядре которого 1 протон и нет нейтронов, называется...

ГЕЛИЙ

КИСЛОРОД

ВОДОРОД

РАДОН



Сколько элементов в 5 периоде?

15

20

18

9



**У элементов III периода число электронов на
внешнем уровне ...**

Убывает

Возрастает

Остается прежней

Исчезает



A decorative border of flowers surrounds the text. It includes pink lilies, small white flowers, and large white calla lilies on green stems.

**Количество энергетических уровней для
элементов соответствует номеру ...**

Периода

Группы

Масса элемента

Порядка

К галогенам относятся:

Al

S

Ar

Cl



В ядре атома содержатся:

ТОЛЬКО ПРОТОНЫ

протоны и нейтроны

ТОЛЬКО ЭЛЕКТРОНЫ

протоны и электроны.





**На какой орбитали электрон
имеет наименьшую энергию ?**

f

p

s

d



Изотопы – это

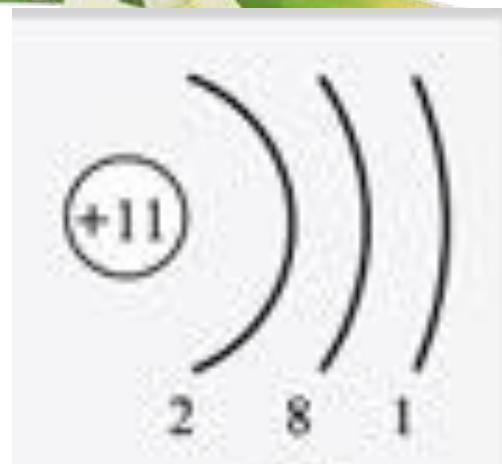
атомы, имеющие одинаковое число протонов в ядре, но разное число нейтронов.

атомы с разным зарядом ядра, но одинаковой массой.

атомы, имеющие одинаковое число протонов и нейтронов в ядре.

разновидности атомов одного и того же элемента, имеющие разное число электронов.

Определите атом:



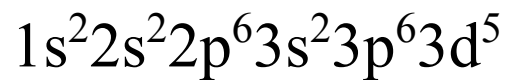
Азот

Натрий

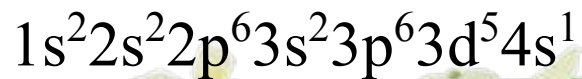
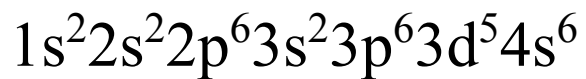
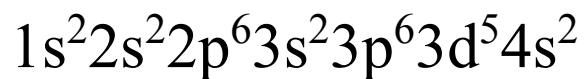
Кальций


Иттрий

Электронная формула для Mn :



Loading...





Правильных
ответов:

Выход
Д

В начало