

## Состав атома

Тренажер к § 6,7. по учебнику «Химия 8 класс», О.С.Габриелян 2009 г.  
Отрабатывается умение находить с помощью ПСХЭ и соответствующих формул составные части атома.

Необходимо заполнить таблицу соответствующими значениями для атомов различных элементов:  
Порядковый номер  $Z$ ;  
Число протонов  $N(p^+)$ ;  
Число электронов  $N(\bar{e})$ ;  
Массовое число  $A$ ;  
Определить элемент.

$$Z = N(p) = N(\bar{e})$$

$$A = N(p) + N(n)$$

$$N(n) = A - N(p)$$

# Заполните таблицу 1.

Для этого в табл.2 выберите параметр и соответствующее ему значение, кликните его мышкой.

1.

Элемент	Z	N(p <sup>+</sup> )	N(e <sup>-</sup> )	N(n <sup>0</sup> )	A
Ca		20		20	

2.

Порядковый номер Z	1 0	2 0	3 0	4 0
Массовое число A	4 0	3 0	2 0	1 0
Число электронов N(e <sup>-</sup> )	3 0	2 0	1 0	4 0

ПОМОЩЬ



# Заполните таблицу 2.

Для этого в табл.2 выберите параметр и соответствующее ему значение, кликните его мышкой.

1.

Элемент	Z	N(p <sup>+</sup> )	N(e <sup>-</sup> )	N(n <sup>0</sup> )	A
				51	91

2.

Элементы	Y	Z	N	V
Порядковый номер Z	5	9	4	1
Число протонов N(p)	1	9	5	4
Число электронов N(e <sup>-</sup> )	1	4	5	9

ПОМОЩЬ



# Заполните таблицу 3.

Для этого в табл.2 выберите параметр и соответствующее ему значение, кликните его мышкой.

1.

Элемент	Z	N(p <sup>+</sup> )	N(e <sup>-</sup> )	N(n <sup>0</sup> )	A
			18	22	

2.

Элементы	S	A	C	T
Порядковый номер Z	1 6	r 18	a 2 0	i 2 2
Число протонов N(p)	2 2	2 0	1 8	1 6
Массовое число A	1 0	2 0	3 0	4 0

ПОМОЩЬ



# Заполните таблицу 4.

Для этого в табл.2 выберите параметр и соответствующее ему значение, кликните его мышкой.

1.

Элемент	Z	$N(p^+)$	$N(\bar{e})$	$N(n^0)$	A
		29		35	

2.

Элементы	B	N	C	C
Порядковый номер Z	5	3	4	29
Число электронов $N(\bar{e})$	9	6	2	3
Массовое число A	2	3	6	9

ПОМОЩЬ



$$Z = N(p) = N(\bar{e})$$

$$A = N(p) + N(n)$$

$$N(n) = A - N(p)$$

Спасибо  
за  
игру!

© Осиевская И.А.