

1 задание (ЕГЭ по химии)

1) Al 2) Si 3) Mg 4) C 5) N **24**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в возбужденном состоянии имеют электронную формулу внешнего энергетического уровня ns^1np^3 .

1) B 2) Al 3) F 4) Fe 5) N **12**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в возбужденном состоянии имеют электронную формулу внешнего энергетического уровня ns^1np^2 .

1) P 2) Se 3) Si 4) Cr 5) S **25**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют электронную конфигурацию внешнего энергетического уровня ns^2np^4 .

1) S 2) Na 3) Al 4) C 5) Mg **14**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат два неспаренных электрона.

1) P 2) C 3) Si 4) Cr 5) S **45**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов имеют шесть валентных электронов.

1) C 2) N 3) F 4) Be 5) Ne **45**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии **не содержат** неспаренных электронов.

1) Na 2) Cl 3) Si 4) Mn 5) Cr **24**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат одинаковое число валентных электронов.

1) Al 2) S 3) Cr 4) P 5) Si **13**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии во внешнем слое содержат один неспаренный электрон.

1) S 2) Na 3) Al 4) Si 5) Mg **23**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат один неспаренный электрон.

1) H 2) S 3) F 4) Na 5) Mg **13**

Определите, атомам каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии до завершения внешнего электронного слоя недостаёт одного электрона.

vk.com/examtop

1) O 2) H 3) Be 4) Cu 5) N **24**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат одинаковое число неспаренных электронов.

1) C 2) H 3) O 4) Mg 5) N **13**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат одинаковое число неспаренных электронов.

1) Sn 2) Fe 3) C 4) Pb 5) Cr **25**

Определите, у атомов каких из указанных в ряду элементов валентные электроны находятся как на s -, так и на d -подуровнях.

1) Na 2) N 3) F 4) Cu 5) Be **14**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат во внешнем слое одинаковое число электронов.

1) Li 2) F 3) N 4) As 5) Br **25**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют электронную конфигурацию внешнего энергетического уровня ns^2np^5 .

1) Na 2) P 3) Br 4) Mn 5) Cl **35**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют электронную конфигурацию внешнего энергетического уровня ns^2np^5 .

1) Cu 2) N 3) Al 4) Li 5) B **14**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют электронную конфигурацию внешнего энергетического уровня ns^1 .

1) O 2) P 3) Si 4) Cr 5) S **15**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют электронную конфигурацию внешнего энергетического уровня ns^2np^4 .

1) N 2) He 3) C 4) F 5) Be **25**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии **не содержат** неспаренных электронов.

1) Ba 2) Si 3) Mn 4) Na 5) Cl **35**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат одинаковое число валентных электронов.

vk.com/examtop

1) Na 2) K 3) Si 4) Mg 5) C **35**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют на внешнем энергетическом уровне четыре электрона.

1) V 2) Br 3) S 4) As 5) I **14**

Определите элементы, атомы которых имеют по пять валентных электронов.

1) Cr 2) P 3) Na 4) Si 5) N **13**

Определите элементы, атомы которых в основном состоянии содержат на внешнем уровне один неспаренный электрон.

1) Mn 2) Fe 3) Al 4) Si 5) P **12**

Определите элементы, атомы которых в основном состоянии не содержат неспаренных электронов на внешнем энергетическом уровне.

1) Cr 2) O 3) Mg 4) Se 5) C **24**

Определите элементы, атомы которых в основном состоянии имеют сходную конфигурацию внешнего энергетического уровня.

1) Cs 2) Be 3) B 4) Cr 5) N **14**

Определите элементы, атомы которых в основном состоянии имеют электронную формулу внешнего энергетического уровня ns^1 .

1) Sc 2) F 3) N 4) C 5) Ca **12**

Определите элементы, атомы которых в основном состоянии содержат одинаковое число неспаренных электронов.

1) Fe 2) Mg 3) S 4) P 5) Cu **12**

Определите элементы, атомы которых в основном состоянии на внешнем слое **не содержат** неспаренных электронов.

1) S 2) Cu 3) Cl 4) Si 5) Mg **23**

Определите элементы, атомы которых в основном состоянии содержат один неспаренный электрон.

1) Sr 2) Br 3) Rb 4) As 5) Se **13**

Определите элементы, катионы которых имеют электронную формулу внешнего энергетического уровня $4s^24p^6$.

1) Na 2) Al 3) Br 4) Cu 5) Se **12**

Определите элементы, катионы которых имеют электронную формулу внешнего энергетического уровня $2s^22p^6$.

vk.com/examtop

1) P 2) Cu 3) B 4) Mg 5) Si **23**

Определите элементы, атомы которых в основном состоянии содержат один неспаренный электрон.

1) Mg 2) P 3) N 4) O 5) Ti **45**

Определите элементы, атомы которых в основном состоянии содержат два неспаренных электрона.

1) K 2) Na 3) Se 4) Mg 5) S **35**

Определите элементы, атомы которых в основном состоянии содержат два неспаренных электрона.

1) O 2) Cu 3) Al 4) Cl 5) Na **25**

Определите элементы, атомы которых имеют одинаковое число электронов во внешнем слое.

1) V 2) B 3) Li 4) C 5) He **15**

Определите элементы, атомы которых в основном состоянии имеют электронную формулу внешнего энергетического уровня ns^2 .

1) Al 2) V 3) P 4) H 5) Cl **23**

Определите элементы, атомы которых в основном состоянии содержат три неспаренных электрона.

1) Si 2) Se 3) Mg 4) C 5) S **25**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют электронную конфигурацию внешнего энергетического уровня ns^2np^4 .

1) Zn 2) S 3) Si 4) Fe 5) Mg **15**

Определите элементы, атомы которых в основном состоянии **не содержат** неспаренных электронов.

1) He 2) Ba 3) Si 4) S 5) F **12**

Определите элементы, атомы которых в основном состоянии **не содержат** неспаренных электронов.

1) Fe 2) Mg 3) S 4) P 5) Cu **12**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют на внешнем энергетическом уровне два электрона.

1) Sn 2) Ca 3) C 4) K 5) B **13**

Определите элементы, атомы которых в основном состоянии содержат два неспаренных электрона.

vk.com/examtop

1) H 2) Mg 3) Si 4) S 5) Mn **25**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат во внешнем слое одинаковое число электронов.

1) B 2) Cr 3) Sn 4) C 5) N **12**

Определите элементы, атомы которых в основном состоянии содержат на внешнем уровне один неспаренный электрон.

1) Fe 2) B 3) Li 4) C 5) He **15**

Определите элементы, атомы которых в основном состоянии имеют электронную формулу внешнего энергетического уровня ns^2 .

1) Na 2) Cl 3) As 4) Ca 5) Ge **12**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат одинаковое число неспаренных электронов.

1) Li 2) P 3) B 4) Cu 5) N **14**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют электронную формулу внешнего энергетического уровня ns^1 .

1) Ne 2) Be 3) N 4) C 5) O **45**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат два неспаренных электрона.

1) Na 2) K 3) Al 4) N 5) Rb **13**

Определите элементы, катионы которых имеют электронную формулу внешнего энергетического уровня $2s^22p^6$.

1) K 2) Br 3) Se 4) Si 5) S **23**

Определите элементы, анионы которых имеют электронную формулу внешнего энергетического уровня $4s^24p^6$.

1) S 2) P 3) Ar 4) Si 5) Mg **35**

Определите элементы, атомы которых в основном состоянии **не содержат** неспаренных электронов.

1) P 2) Cl 3) B 4) Ca 5) He **23**

Определите элементы, атомы которых в основном состоянии содержат один неспаренный электрон.

vk.com/examtop

1) Ar 2) Mg 3) Cu 4) Zn 5) P **35**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат максимальное число неспаренных электронов.

1) Ca 2) Cl 3) Si 4) S 5) Mn **15**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют электронную формулу внешнего энергетического уровня ns^2 .

1) O 2) C 3) Al 4) Si 5) P **24**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в возбуждённом состоянии содержат четыре неспаренных электрона.

1) P 2) Na 3) Cl 4) Mn 5) S **34**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов имеют семь валентных электронов.

1) Al 2) N 3) P 4) B 5) S **23**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат три неспаренных электрона.

1) O 2) Se 3) Si 4) C 5) N **12**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют электронную конфигурацию внешнего энергетического уровня ns^2np^4 .

1) Cr 2) Na 3) P 4) As 5) N **12**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют электронную конфигурацию внешнего энергетического уровня ns^1 .

1) Al 2) Na 3) C 4) Mg 5) S **35**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат два неспаренных электрона.

1) Na 2) Si 3) Mg 4) C 5) O **24**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют электронную конфигурацию внешнего энергетического уровня ns^2np^2 .

vk.com/examtop

1) As 2) P 3) Al 4) B 5) Na **12**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют электронную конфигурацию внешнего энергетического уровня ns^2np^3 .

1) Al 2) O 3) Na 4) Mg 5) Si **25**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат два неспаренных электрона.

1) S 2) Si 3) Ne 4) Al 5) Mg **12**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат два неспаренных электрона.

1) Cu 2) Cl 3) Zn 4) Si 5) P **12**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат один неспаренный электрон.

1) N 2) C 3) B 4) Na 5) Al **35**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют электронную конфигурацию внешнего энергетического уровня ns^2np^1 .

1) Cl 2) Zn 3) N 4) S 5) Mg **25**

Определите элементы, атомы которых имеют одинаковое число электронов во внешнем слое.

1) Zn 2) Si 3) Cu 4) S 5) P **24**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат одинаковое число неспаренных электронов.

1) Cl 2) Sn 3) Ge 4) Mg 5) Na **23**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат два неспаренных электрона.

1) C 2) Cr 3) Cu 4) Be 5) N **23**

Определите элементы, атомы которых в основном состоянии имеют один неспаренный электрон во внешнем слое.

1) Be 2) O 3) Cl 4) Mn 5) N **14**

Определите элементы, атомы которых в основном состоянии имеют одинаковое число электронов во внешнем слое.

vk.com/examtop

1) P 2) S 3) Ba 4) Ti 5) F **34**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют сходную конфигурацию внешнего энергетического уровня.

1) Be 2) V 3) Ti 4) H 5) S **35**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат два неспаренных электрона.

1) Si 2) S 3) F 4) Zn 5) Ar **45**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии **не содержат** неспаренных электронов.

1) Cs 2) C 3) O 4) Cr 5) N **23**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют одинаковое число неспаренных электронов.

1) Cr 2) P 3) Al 4) Be 5) S **13**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии на внешнем уровне содержат один неспаренный электрон.

1) Ca 2) P 3) N 4) O 5) Ti **23**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат три неспаренных электрона.

1) Zn 2) C 3) Al 4) Cl 5) Ti **15**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют одинаковое число электронов на внешнем энергетическом уровне.

1) F 2) Al 3) Br 4) Zn 5) H **12**

Определите, ионы каких из указанных в ряду элементов имеют электронную конфигурацию атома неона.

1) Cl 2) Sr 3) Se 4) P 5) K **23**

Определите, ионы каких из указанных в ряду элементов имеют электронную конфигурацию атома криптона.

1) C 2) Mg 3) Mn 4) P 5) Cl **23**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют на внешнем энергетическом уровне только два электрона.

1) C 2) Mg 3) Sc 4) Pb 5) Si **23**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии не имеют на внешнем энергетическом уровне неспаренных электронов.

vk.com/examtop

1) Li 2) N 3) F 4) Cr 5) Ar **14**

Определите элементы, атомы которых в основном состоянии содержат на внешнем энергетическом уровне одинаковое число электронов.

1) Cr 2) Al 3) Ti 4) P 5) S **35**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов имеют одинаковое число неспаренных электронов.

1) Al 2) Se 3) Cr 4) As 5) O **13**

Определите элементы, атомы которых в основном состоянии на внешнем энергетическом уровне содержат один неспаренный электрон.

1) S 2) V 3) Mg 4) Al 5) H **35**

Определите элементы, у атомов которых в основном состоянии все валентные электроны находятся только на *s*-подуровнях.

1) Mn 2) Sc 3) F 4) Si 5) P **12**

Определите элементы, атомы которых в основном состоянии **не содержат** неспаренных электронов во внешнем слое.

1) Se 2) K 3) Al 4) C 5) Ca **14**

Определите элементы, атомы которых в основном состоянии содержат два неспаренных электрона.

1) C 2) Cr 3) Mg 4) F 5) Na **35**

Определите элементы, катионы которых имеют электронную формулу $1s^2 2s^2 2p^6$.

1) Be 2) P 3) Ti 4) S 5) Cl **34**

Определите элементы, атомы которых в основном состоянии содержат два неспаренных электрона.

1) K 2) Na 3) Cr 4) Mg 5) Se **13**

Определите элементы, атомы которых в основном состоянии имеют одинаковую электронную конфигурацию внешнего слоя.

1) B 2) Mg 3) Cl 4) S 5) V **25**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне только два электрона.

1) S 2) Ca 3) Mn 4) Al 5) Cl **23**

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне одинаковое число электронов.

vk.com/examtop

1) Ti 2) P 3) N 4) Al 5) O

15

Определите элементы, атомы которых в основном состоянии содержат два неспаренных электрона.

vk.com/examtop