

## 1 задание (ЕГЭ по химии)

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

Определите элементы, атомы которых имеют по пять валентных электронов.

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

vk.com/examtop

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

vk.com/examtop

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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