

# **Составление электронных формул и электронно-графических схем строения атома**

Разработал:  
Лебедев

**Сергей Николаевич**

учитель химии высшей категории  
ГОО школа-интернат V-VI вида. г. Кострома.

Дополнено:

**Можаев Г.М.** [kontren.narod.ru](http://kontren.narod.ru)

# ***Составление электронных формул и электронно-графических схем строения атома***

научимся составлять электронные и электронно-графические схемы строения атома



1. Запиши знак химического элемента.  
Перед ним внизу укажи его порядковый номер.

3

Первый пункт выполнили переходим ко второму



Порядковый номер химического элемента показывает, сколько электронов в атоме.

У атома хрома 24 электрона.



## 2. По образцу составь электронную формулу.

4 Эту часть выполнили идем дальше



У хрома 24 электрона, запишем это число на черновике.

Первым в атоме заполняется 1s подуровень

$$24 - 2 = 22$$

На нем максимально может быть 2 электрона, отметим их и вычтем из 24.

$$- 2 = 20$$

Осталось разместить 22 электрона. Заполняется следующий 2s подуровень, на нем может быть 2 электрона. Прделаем аналогичные операции.

$$- 6 = 14$$

$$- 2 = 12$$

$$- 6 = 6$$

Дошли до 3d подуровня, на нем максимально может быть 10 электронов, но осталось только 4, их и помещаем.

$$- 2 = 4$$

Порядок заполнения энергетических уровней в атоме.



Определи: По порядку ли идут энергетические уровни.

Если уровни идут по порядку, то так их и оставь.

Если уровни идут не по порядку, то перепиши их, расставив по мере возрастания.



5

Идем дальше - еще одна особенность



Нет. 4s и 3d подуровни идут не по порядку.

Надо переписать и расставить их по мере возрастания.



## «Провал электрона»

6

Второй пункт выполнили переходим к следующему



Если d- подуровень близок к полному  
заполнению:

( $d^9$  – не хватает одного электрона до  $d^{10}$ ),  
или к заполнению наполовину:

( $d^4$  – не хватает одного электрона до  $d^5$ )  
на него часто «проваливается» электрон  
с s – подуровня.

Исправляем





### 3. Составь электронно-графическую схему

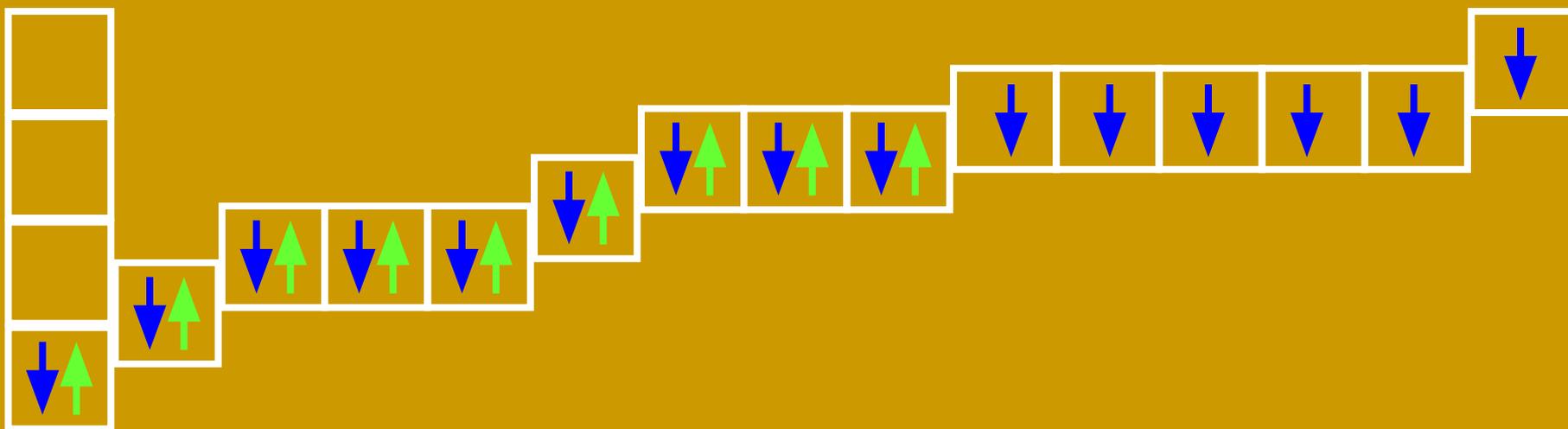
8

В случае сомнения, всегда можно посмотреть правила

Правила



7 подуровней, отступаем вниз на  $(7:2 \approx 4)$  – на 4 клетки

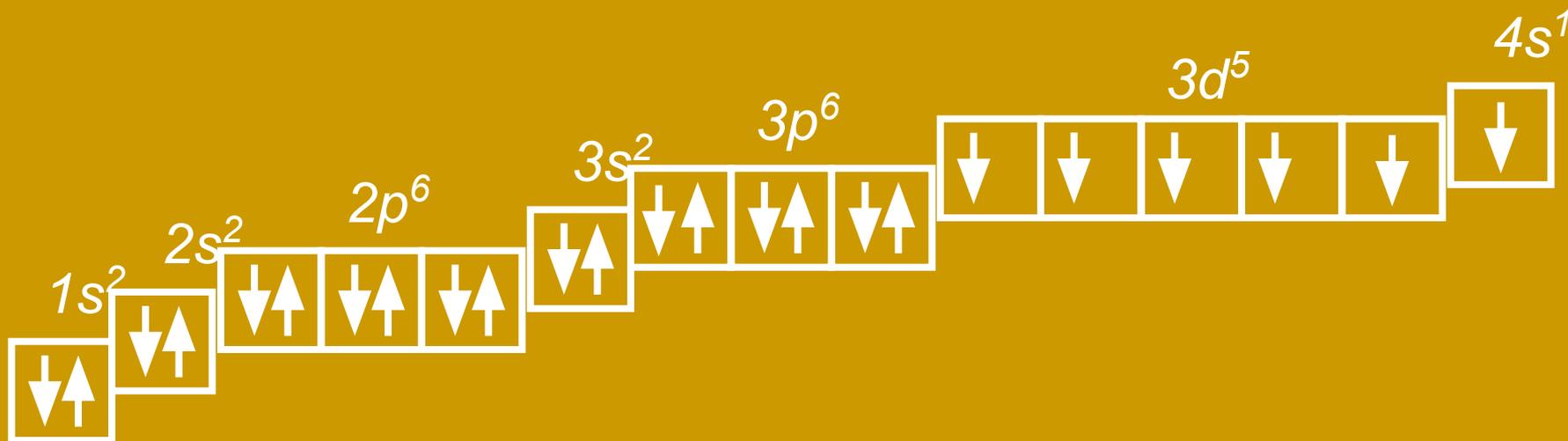


# Работа выполнена



9

Электронная формула и электронно-графическая схема составлены



повторить

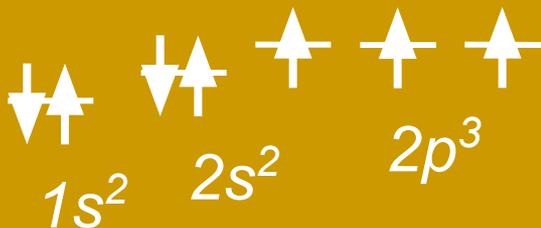


## Дополнительная информация

1  
0

При составлении электронных формул и схем элементов V-VII периодов, учти:

- Последовательность заполнения подуровней:  
 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 5f^{14} 6d^{10} 7p^6$   
...
- Орбитали можно показывать не только клеточками, но и линиями.
- В атомах элементов V-VII периодов могут встретиться и другие случаи «провала» электронов, не подчиняющиеся простым правилам. Составленные формулы надо проверять по справочным данным
- При возбуждении атома его внешние электроны могут распариваться и переходить на ближайшие свободные подуровни.



повторить