

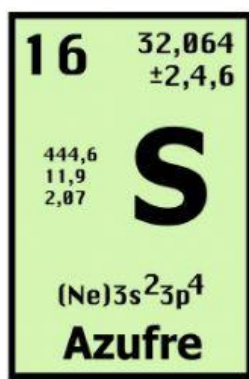
CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA DESARROLLADA Y GRÁFICA

INSTRUCCIONES: Escribe la configuración electrónica desarrollada y arrastra las flechas de spin para realizar la configuración electrónica gráfica de cada elemento dado, completa también la información faltante:

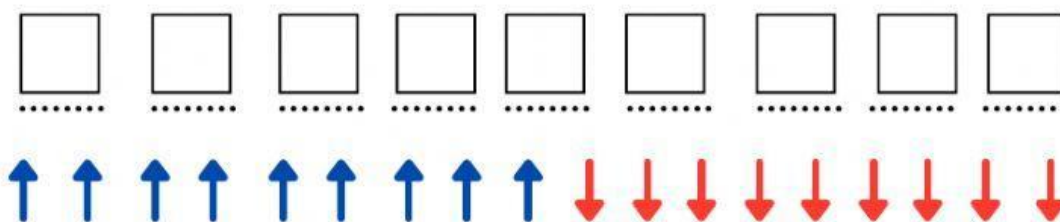
PRINCIPIO DE AUFBAU



Configuración electrónica desarrollada:



Configuración electrónica gráfica:



INSTRUCCIONES: Con la información obtenida de la configuración electrónica completa lo que falta y coloca el elemento en la posición que le corresponde dentro de la tabla.



Periodo:

Bloque:

Posición

GRUPO 1

2

13

14

15

16

17

18

1

2

3

4

5

6

7

8

3

4

5

6

7

8

9

10

11

12

Número atómico

26

Estado de oxidación (los más utilizados en negro)

3

Símbolo químico

Fe

Nombre

Hierro

Metales

Amfóteros

No metales

Gases nobles

Metaloides

Lantánidos

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

13

14

15

16

17

</

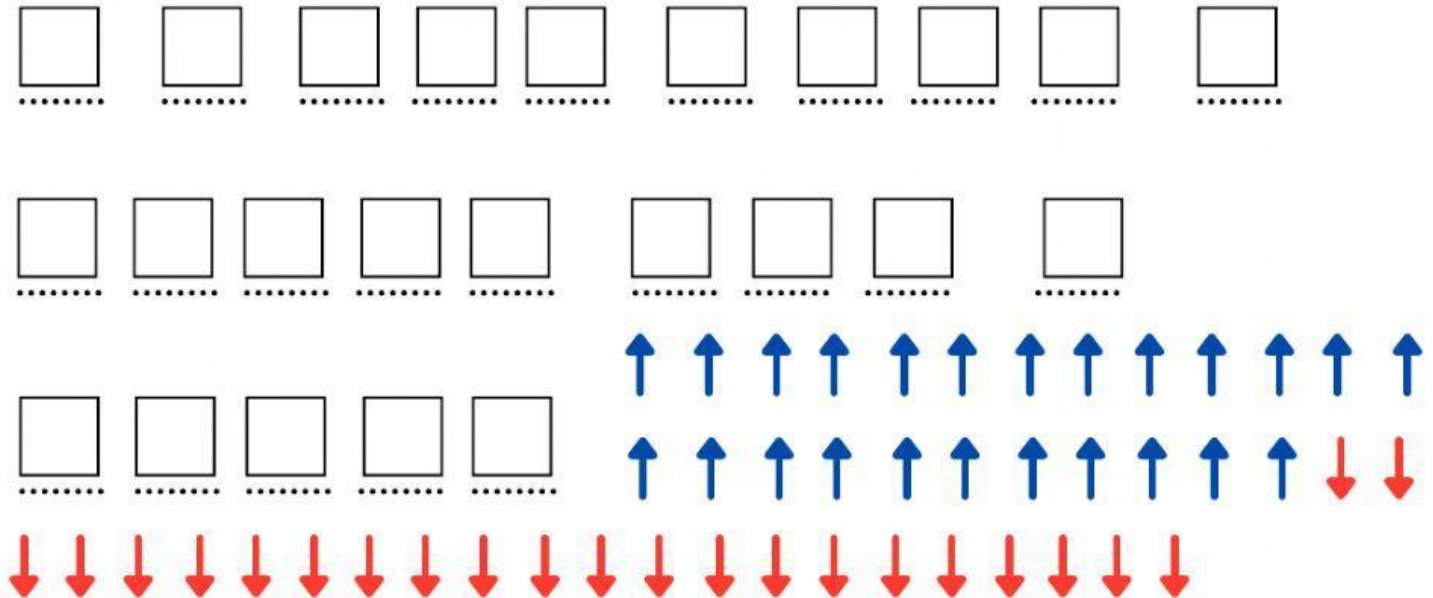
47 107,870
1
2210
960,8
10,5
Ag
(Kr)4d¹⁰5s¹
Plata

PRINCIPIO DE AUFBAU



Configuración electrónica desarrollada:

Configuración electrónica gráfica:



INSTRUCCIONES: Con la información obtenida de la configuración electrónica completa lo que falta y coloca el elemento en la posición que le corresponde dentro de la tabla.



Periodo:

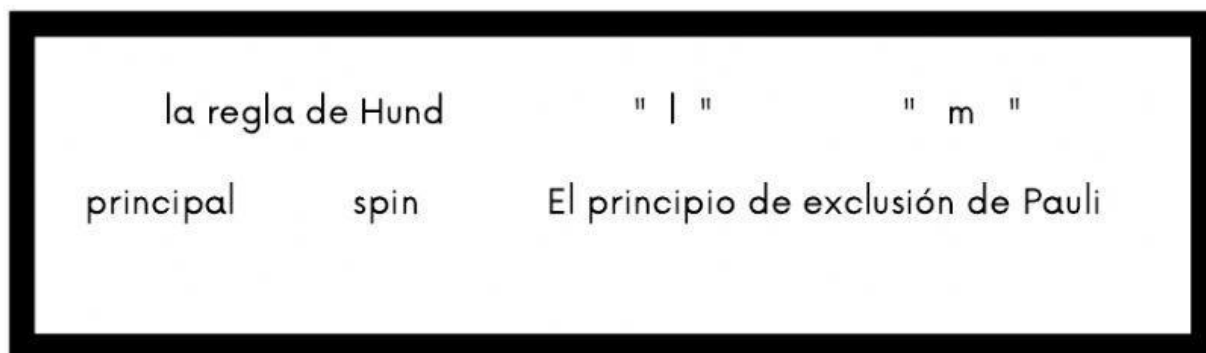
Bloque:

Posición

Tabla Periódica de los Elementos Químicos

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1																	
2																	
3																	
4																	
5																	
6																	
7																	
8																	
9																	
10																	
11																	
12																	
13																	
14																	
15																	
16																	
17																	
18																	

INSTRUCCIONES: Arrastra las palabras de la caja que completen correctamente la oración dada:



- 1.- _____ determina que no puede haber dos átomos con los mismos números cuánticos.
- 2.- El número cuántico azimutal o _____ nos indica la forma espacial de los orbitales y el subnivel de energía al que pertenecen.
- 3.- El número cuántico de _____ o " s " nos indica el momento angular o rotación del electrón.
- 4.- El número cuántico magnético o _____ nos indica la orientación del orbital del subnivel.
- 5.- El número cuántico _____ o " n " nos indica el nivel energético en el que se encuentra el electrón y el tamaño de la separación entre el electrón y el núcleo.
- 6.- Según _____, la configuración más estable de orbitales atómicos con igual energía es en la que los electrones se encuentran ocupando orbitales distintos y con spines que estén orientados paralelamente.