



LICEO MAX PLANCK

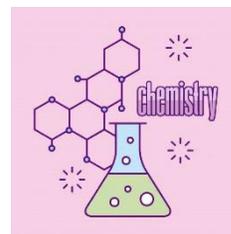
Plan de Aprendizaje en Casa

Materia: Química

Grado: 8°

Mg. Sandra Cortés

Actividad 06 "Semana 17 de mayo al 22 de mayo"



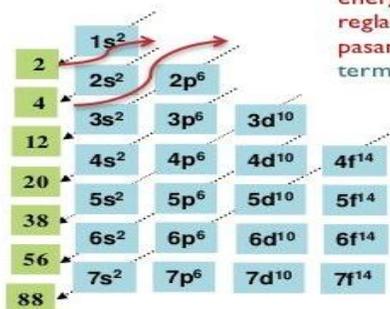
TEMA: DISTRIBUCION ELECTRONICA (EVALUACIÓN)

EXPLICACIÓN

La tabla periódica (TP) es una cuadrícula en la cual se ubican los diferentes elementos según su **DISTRIBUCIÓN ELECTRÓNICA (DE)**

HERRAMIENTA PARA OBTENER LA DISTRIBUCIÓN ELECTRÓNICA (DE) DE UN ELEMENTO

Los electrones presentes en un átomo están distribuidos en diferentes niveles de energía y diferentes orbitales, éstos se van acomodando en el átomo de menor a mayor energía así:



Como la distribución es de menor a mayor energía, según éste diagrama para cumplir con la regla debemos irnos de arriba hacia abajo pasando por inicio de la flecha y siguiendo por la terminación de la siguiente

Si $Z = 23$, el elemento tiene 23e- y su distribución será:



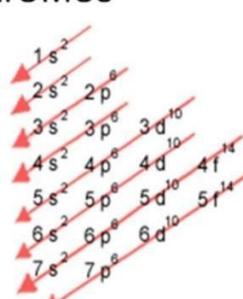
Observe que aunque en el orbital **d** se pueden acomodar 10e- solo son necesarios 3e- para ajustar 23e- quiere decir que este orbital queda semilleno

La **DE** también puede hacerse abreviada: Desde 1s² hasta 4s² van 20e- por lo tanto podemos obviar lo que hay entre estos y completar



LA CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA DE LOS ÁTOMOS

- Corresponde a la forma matemática de considerar el llenado de los niveles energéticos con electrones.
- Este llenado se hace por el según el diagrama de Moller.



ACTIVIDAD EN CLASE

(Se puede revisar de manera verbal o escrita depende de los recursos de cada estudiantes)

1. Presentar el ejercicio asignado, según lo dejado en la clase anterior

ABELLO Z 16	GARCIA Z 82	LOZANO Z 51	PADILLA Z 33	RODRIGUEZ C Z 31
BALLESTEROS Z 54	GUILLEN Z 19	MARIN Z 37	PEÑA Z 84	RUIZ Z 32
CIFUENTES Z 53	HERRERA Z 85	MUÑOZ Z 37	PRIETO Z 55	SICHACA Z 81
CORTES Z 36	HERRERA J Z 35	OLAVE Z 86	RINCON Z 52	UBAQUE Z 20
FORERO Z 83	LOPEZ Z 17	OSPINA Z 38	RODRIGUEZ Z 18	LAURA Z 56

2. Cada uno deberá copiar según lo indicado

- Elemento, símbolo, Configuración abreviada, grupo y periodo
- Elemento, símbolo, Configuración Completa,
- Elemento, símbolo, Modelo de Bohr, periodo
- Elemento, símbolo, Electrones de Valencia y grupo
- Elemento, símbolo, configuración abreviada, masa atómica, electrones de valencia

MATERIAL DE APOYO

RECURSOS ACADÉMICOS	URL	TIEMPO REQUERIDO
Ejercicios de configuración electrónica	https://youtu.be/fO-qENKZaE0	7 minutos 03 segundos

INDICACIONES DE ENTREGA Y COMPROMISOS PARA LA PROXIMA CLASE (hacerlo en el cuaderno)

- Teniendo en cuenta lo trabajado, formule 1 pregunta con respuesta cópiela en el cuaderno (debe estar bien redactada, escrita y formulada), se debe enviar la pregunta y respuesta en un archivo de Word (tipo de letra Arial tamaño 12)**
- Estudie para evaluación.**

Correo de entrega: impsandrita@gmail.com

En el asunto escriba su nombre completo, grado y actividad N° 5

No dejes tu tarea para el día anterior, organiza tu tiempo.

PLAZO MAXÍMO ANTES DEL PROXÍMO LUNES 25 DE MAYO A LA 1:30 PM