

HOLA CHIQUIS!!! COMO VA?

Les cuento que estuve pensando que ya es hora de dejar de leer y copiar y empecemos a observar que la ciencia, esta todo el tiempo a nuestro alrededor.

En estos tiempos de cuarentena y encierro, arranquemos a observar, les parece????

Para los alumnos de 3ºa de tec 5, pueden ingresar a classroom con le código: [f63v3u3](#)

Para los alumnos de 3ºb de EES nº9, pueden ingresar a classroom con le código: [qawjz5o](#)

Para los alumnos de 3º de EES nº42, pueden ingresar a classroom con le código: [ayo3n5u](#)

Para consultas: profesorapellegrino@gmail.com

Yo se que este video de tabla periódica que les mando es reee largo, pero les juro que esta BUENISIMO!!!! Explica todo tan tan bien, tan detallado y tan claro que lo pienso atesorar.....mírenlo porfis

https://www.youtube.com/watch?time_continue=540&v=zzoeaMOizzU&feature=emb_logo

parq quienes no entendieron configuración electrónica, les dejo este otro video porque en el pdf que les mande se copio cualquier cosa y no se abre el link, PERDON!!!!

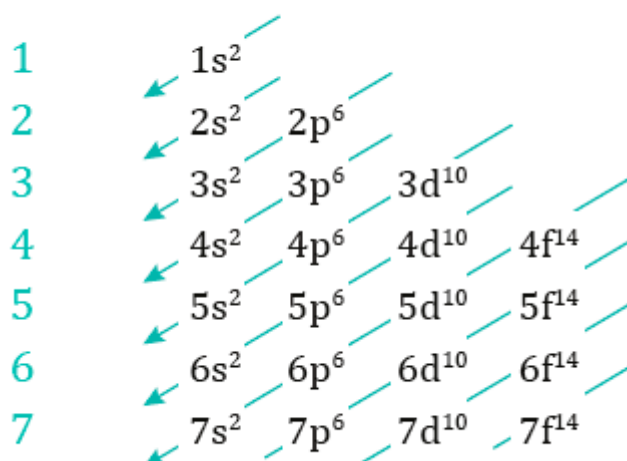
https://www.youtube.com/watch?time_continue=7&v=4MMvumKmqs4&feature=emb_logo

les sumo otro enlace que explica de manera excelente el tema de niveles, subniveles y demás.....

<https://www.areaciencias.com/quimica/configuracion-electronica.html>

si se fijan, detrás de las tablas periódicas, de esas azules que les recomendé comprar, está la regla de las diagonales.....sino....acá les mando una foto

Niveles



Recuerden que el subnivel s soporta hasta 2 electrones, pueden ser menos pero jamas mas, el subnivel p hasta 6, el subnivel d hasta 10 y el f hasta 14

Así entonces.....

Hidrógeno **1** = $1s^1$
 Helio **2** = $1s^2$
 Litio **3** = $1s^2 2s^1$
 Berilio **4** = $1s^2 2s^2$
 Boro **5** = $1s^2 2s^2 2p^1$
 Carbono **6** = $1s^2 2s^2 2p^2$
 Nitrógeno **7** = $1s^2 2s^2 2p^3$
 Oxígeno **8** = $1s^2 2s^2 2p^4$
 Flúor **9** = $1s^2 2s^2 2p^5$
 Neón **10** = $1s^2 2s^2 2p^6$
 Sodio **11** = $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$
 Magnesio **12** = $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$
 Aluminio **13** = $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$
 Silicio **14** = $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$
 Fósforo **15** = $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$
 Azufre **16** = $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$
 Cloro **17** = $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$
 Argón **18** = $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$
 Potasio **19** = $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$
 Calcio **20** = $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$

Por favor!!! Tómense un rato para observar y entender esto!!! Y recuerden que la CEE,
 configuración electrónica externa es a partir del mayor nivel de energía, del S más grande.....
 Se los maque con **color** en los ejercicios de arriba!!!

Los quiero! Los extraño y espero verlos muy muy pronto!!!

Besos gigantes

Profesora pellegrino....o simplemente Niv