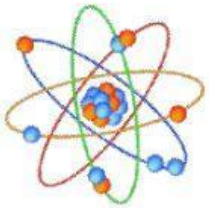
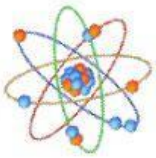
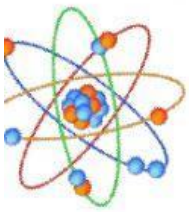


1) Leer atentamente cada enunciado, y marcar V o F según corresponda.

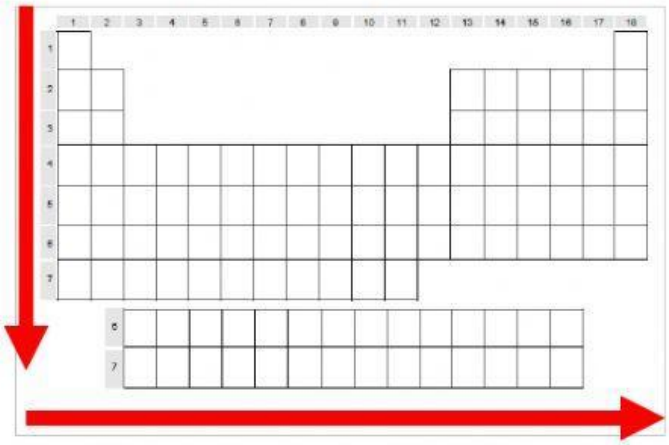
- La definición de radio atómico solo corresponde para una sola especie: moléculas diatomicas. ☐
- A medida que subimos en un grupo, aumenta el número de niveles de energía en los átomos, lo que significa que hay un aumento de tamaño. ☐
- El radio atómico está directamente relacionado con el Zef (carga nuclear efectiva). ☐
- A mayor Zef menor radio atómico. ☐
- El radio atómico disminuye si vamos de izquierda a derecha en un cierto periodo por acción de la carga nuclear. ☐
- Los átomos de hidrogeno son los más pequeños. ☐
- El radio de algunos elementos de transición son más pequeños que el de los elementos de los grupos IA y 2A del mismo periodo que les preceden. ☐
- La disminución del tamaño de los elementos de transición tienen que ver por la suma de electrones en una capa interna (d y f). ☐
- El Te y el Po siguen la variación periódica de que el radio disminuye de izquierda a derecha. ☐

LEAN CON MUCHA ATENCION!



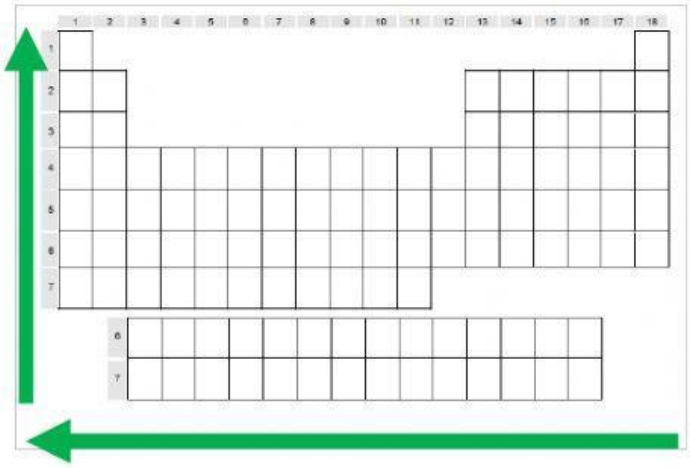


2) Elegir la figura correcta, según el comportamiento del periodo y el grupo en el radio atómico.



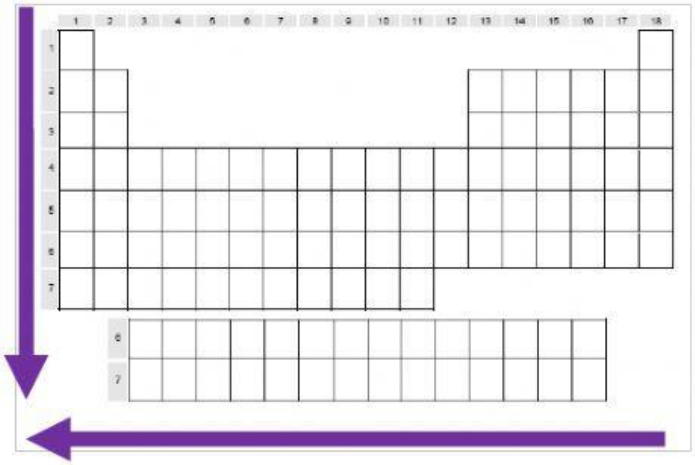
A- Periodo: aumenta de izq. a dcha.

Grupo: aumenta de arriba hacia abajo



B- Periodo: aumenta de dcha. a izq.

Grupo: aumenta de abajo hacia arriba.



C- Periodo: aumenta de dcha. a izq.

Grupo: aumenta de arriba hacia bajo.

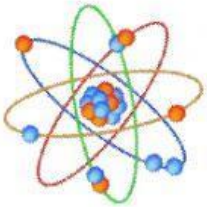
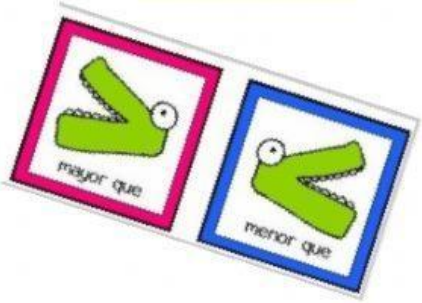


Figura:

¡RECUERDEN!!!



3) Ordenar los siguientes elementos, de menor a mayor, según su radio atómico:

P, O, N, Si

K, Mg, Rb, Al, Na