Periodo numero dos

Taller sobre configuración electrónica y tipos de enlaces

1. Para los siguientes elementos de la tabla periódica realice la configuración electrónica determinado: orbitales llenos, vacíos y semillenos.

Sodio, potasio, calcio, francio, rubidio, oro, plata, azufre, oxigeno, carbono, hierro, mercurio, flúor, yodo, cloro. Hidrogeno

1. Compare el periodo y el grupo (nivel y familia) que usted obtuvo con el que se presenta en la tabla periódica y concluya sus resultados.
2. Con cuales de los siguientes elementos puede formar compuestos que cumplan con la regla del octeto.

Yodo…cloro…flúor…bromo. Azufre… oxígeno….hidrogeno. Sodio…potasio…calcio. Hidrogeno.

1. A los compuestos que cumplen con la regla del octeto realíceles la estructura de lewis y clasifique el tipo de enlace en iónico, covalente (polar o no polar) , metálico o coordinado.
2. Que es electronegatividad y como varia en la tabla periódica
3. Que es afinidad electrónica y como varia en la tabla periódica
4. Que es potencial de ionización y como varia en la tabla periódica
5. Como varia el radio atómico de los elementos con respecto a su ubicación en la tabla periódica.
6. Cuál es el elemento más electronegativo?
7. Cuál es el elemento más electro positivo.
8. Que es un orbital?
9. Que es un nivel de energía?
10. Con cual nivel de energía se realiza el enlace?
11. Que es un ion?
12. Que es un catión?
13. Que es un anión.
14. Qué es un enlace?
15. Que criterio se utiliza para clasificar a los enlaces?.