****

**Quimica Grado Decimo**

**Fecha:**

**Docente: Castaño Franco Sandra Elena**

**Estudiante:**

1. **La configuración electrónica para un elemento Con 17 electrones es:**
2. **La configuración electrónica del helio permite definir que**
3. **La configuración electrónica del cloro permite definir que:**
4. **El ultimo nivel de energía para el sodio es**
5. **De la reacción del yodo con el hidrogeno se forma:**
6. **Los hidróxidos se forman por la unión de agua más:**
7. **Una reacción de neutralización se forma gracias a:**
8. **De la unión del hidrácido mas el hidróxido se forma:**
9. **La densidad de un cuerpo se halla por medio de:**
10. **Un enlace iónico se da entre:**
11. **Un enlace covalente polar se da entre:**
12. **La estructura de Lewis es :**
13. **La estructura de Lewis sirve para:**
14. **El ácido fluorhídrico HF tienen como peso molecular:**
15. **En una mol de HF hay**
16. **El elemento más electronegativo de la familia seis es:**
17. **En la siguiente reacción**

**NaOH + H2S se obtiene como producto:**

1. **En la siguiente reacción NaOH + H2S se obtiene después de balancear**
2. **De la anterior reacción se obtuvo como producto**
3. **Realice 10 compuestos que presenten enlace Iónico.**