 Colegio Santa María

 del Bosque EXAMEN 1º PARCIAL 2ªEVALUACIÓN FÍSICA Y QUÍMICA 3ºESO

Nombre y Apellidos 1 Febrero 2016

1. Formula los siguientes compuestos

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| FÓRMULA | Nomenclatura Sistemática | Nomenclatura Stock o Tradicional |
| Br205 |  |  |
| HgI2 |  |  |
| KH |  |  |
| Ca(OH)2 |  |  |
| AuCl3 |  |  |
| PbO |  |  |
| H2S |  |  |
| Mn(OH)2 |  |  |
| MgO2 |  |  |
| CoH2 |  |  |
| HF |  |  |
| Ag2O2 |  |  |
| NH3 |  |  |
| I2O7 |  |  |

1. Bioelementos.
2. Definición
3. Clasificación
4. Ejemplos y funciones
5. Define los siguientes términos.
6. Cristal
7. Enlace Iónico
8. Formula los siguientes compuestos

|  |  |
| --- | --- |
| Nombre del compuesto | Fórmula del compuesto |
| Peróxido de cobre(I) |  |
| Ácido fluorhídrico |  |
| Óxido de estaño (IV) |  |
| Hidruro de Aluminio |  |
| Hidróxido de hierro (III) |  |
| Pentaóxido de dinitrógeno |  |
| Óxido de bario |  |
| Difluoruro de cadmio |  |
| Ioduro de hidrógeno |  |
| Peróxido de litio |  |
| Hidruro de estroncio |  |
| Hidróxido de sodio |  |

1. En relación a la molécula de agua.
2. Explica y dibuja la estructura de la molécula de agua.
3. Indica el tipo de uniones que se establecen entre las moléculas de agua.
4. ¿Es el agua un buen conductor de la corriente eléctrica? Justifica tu respuesta.
5. ¿Por qué es el agua líquido a temperatura ambiente?