|  |  |
| --- | --- |
| **Fórmula** | **Escribe el nombre** |
| Li2OBeOCaOK2OAl2O3FeOCr2O3CuOPtO2SrO |  |

|  |  |
| --- | --- |
| Nombre | Fórmula |
| Óxido de Germanio(IV)  Óxido de potasio  Óxido de cromo(III)  Óxido de plata  Óxido de níquel(II)  Óxido de calcio  Óxido de aluminio  Óxido de hierro(III)  Óxido de cobre(I)  Óxido de bario |  |

|  |  |
| --- | --- |
| Fórmula | Nombre |
| N2OSO3ClO2COAs2O5P4O10Sb4O6 SeO2 N2O4Cl2O7 |  |

|  |  |
| --- | --- |
| Nombre | Fórmula |
| Dióxido de bromo Trióxido de difósforo  Dióxido de carbono  Monóxido de nitrógeno  Pentaóxido de diyodo  Trióxido de dibismuto  Pentaóxido de diarsénico  Trióxido de selenio  Dióxido de teluro  Óxido de dicloro |  |

|  |  |
| --- | --- |
| Fórmula | Escribe el nombre |
| LiOHCa(OH)2Fe(OH)3Al(OH)3NaOHCu(OH)2Cr(OH)2  Pb(OH)2Sr(OH)2La(OH)3 |  |

|  |  |
| --- | --- |
| Nombre |  la fórmula |
| Hidróxido de calcioHidróxido de potasio Hidróxido de aluminio Hidróxido de zinc Hidróxido de hierro(III) Hidróxido de bario Hidróxido de cromo(II) Hidróxido de litio Hidróxido de manganeso(II)  Hidróxido de sodio |  |

|  |  |
| --- | --- |
| Fórmula | Escribe el nombre |
| HCl HF(aq) H2S  H2Se(aq)  HI  HCl(aq)  H2Te(aq)  HF  H2S(aq)  HCN |  |

|  |  |
| --- | --- |
| Nombre |  la fórmula |
| Yoduro de hidrógeno  Ácido sulfhídrico  Bromuro de hidrógeno  Ácido clorhídrico Ácido fluorhídrico  Ácido telurhídrico  Cloruro de hidrógeno  Sulfuro de hidrógeno  Ácido cianhídrico  Ácido bromhídrico |  |

|  |  |
| --- | --- |
| Fórmula | Escribe el nombre |
| HNO3  HClO  H2SO4  H2CO3  HIO4  HMnO4  H2SeO3  H3PO4   H2Cr2O7  HClO2 |  |

|  |  |
| --- | --- |
| Nombre | Escribe la fórmula |
| Ácido crómico  Ácido selénico  Ácido cloroso  Ácido mangánico  Ácido dicrómico  Ácido nítrico  Ácido perclórico  Ácido telúrico  Ácido nitroso  Ácido fosfórico |  |

1. **¿Cuál es la molaridad si se vierte 31 gramos de óxido de Sodio en 500 cc de Solución?**
2. 0.25 M.
3. 2 M.
4. 1 M.
5. 0.5 M.
6. 2.5 M.
7. **¿Cuál es la molaridad, si se vierten 10 gramos de hidróxido de Sodio en 500cc de Agua?**
8. 1 M.
9. 0.5 M.
10. 0.25 M.
11. 2 M.
12. 2.25 M.
13. **Un vino tiene un grado alcohólico de 11.5%, lo que significa que hay 11.5 gramos de etanol (C2H5OH) por cada 100 ml de vino. ¿Cuál será la concentración molar del etanol en dicho vino?(P.A: C = 12; H = 1; O = 16).**
14. 2.5 molar.
15. 11.5 molar.
16. 0.0025 molar.
17. 40 molar.
18. 1.25 molar.
19. **¿Cuántos gramos de Carbonato de Calcio hay en 250cc de una solución 2M?**
20. 20 gr.
21. 100 gr.
22. 25 gr.
23. 50 gr.
24. 15 gr.
25. **¿Qué volumen de Agua se necesita para preparar una solución de 0.5 M de ácido bórico si se tiene 31 gr del ácido?**
26. 500cc.
27. 1000cc.
28. 250cc.
29. 750cc.
30. 850cc.
31. **¿Qué cantidad de Carbonato de Calcio se necesita para preparar 250cc de una solución 2M?**
32. 100 gr.
33. 75 gr.
34. 70 gr.
35. 50 gr.
36. 25 gr.
37. **¿Qué volumen de agua se necesita para preparar una solución 0.5M si se tiene 25 gramos de Carbonato de Calcio?.**
38. 100cc
39. 250cc.
40. 300cc.
41. 500cc.
42. 750cc.
43. **¿Cuál es la normalidad de una solución que contiene 49 gramos de ácido sulfúrico en 500cc de agua?.**
44. 0.5 N.
45. 1.0 N.
46. 1.5 N.
47. 2.0 N.
48. 2.5 N.