**GUÍA DE NIVELACIÓN DE QUÍMICA**

1. **FORMULE LA ECUACIÓN QUÍMICA DE FORMACIÓN DE LOS SIGUIENTES ÓXIDOS BÁSICOS:**
2. Óxido de litio
3. Óxido de sodio
4. Óxido de plata
5. Óxido de calcio
6. Óxido de bario
7. Óxido de hierro (II) - Óxido ferroso
8. Óxido de aluminio
9. Óxido de hierro (III) - Óxido férrico
10. Óxido de cobre (I) - Óxido cuproso
11. Óxido de cobre (II) - Óxido cúprico
12. Óxido de níquel (II) - Óxido niqueloso
13. Óxido de níquel (III) - Óxido niquélico
14. Óxido de plomo (II) - Óxido plumboso
15. Óxido de plomo (IV) - Óxido plúmbico
16. **FORMULE LA ECUACIÓN QUÍMICA DE FORMACIÓN DE LOS SIGUIENTES ÓXIDOS ÁCIDOS:**
17. Monóxido de dicloro - anhídrido hipocloroso
18. Trióxido de dicloro - anhídrido cloroso
19. Pentóxido de dicloro - anhídrido clórico
20. Heptóxido de dicloro - anhídrido perclórico
21. Óxidos de bromo (formule los óxidos para los cuatro estados de oxidación vistos)
22. Óxidos de yodo (formule los óxidos para los cuatro estados de oxidación vistos)
23. Dióxido de azufre - anhídrido sulfuroso
24. Trióxido de azufre - anhídrido sulfúrico
25. Trióxido de dinitrógeno - anhídrido nitroso
26. Pentóxido de dinitrógeno - anhídrido nítrico
27. Trióxido de difósforo - anhídrido fosforoso
28. Pentóxido de difósforo - anhídrido fosfórico
29. Dióxido de carbono - anhídrido carbónico

1. **ESCRIBA EL NOMBRE DE LOS SIGUIENTES ÓXIDOS USANDO TODAS LAS NOMENCLATURAS:**

a) Cl2O7 b) MgO c) I2O5 d) Cu2O e) Fe2O3 f) Mn2O7 g) BaO h) Br2O5 i) CO2

1. **FORMULE LA ECUACIÓN DE FORMACIÓN DE LOS SIGUIENTES HIDRUROS:**
2. Hidruro de calcio
3. Bromuro de hidrógeno
4. Hidruro de potasio
5. Sulfuro de hidrógeno
6. Hidruro de sodio
7. Cloruro de hidrógeno
8. Yoduro de hidrógeno
9. Hidruro de litio
10. Fluoruro de hidrógeno
11. Amoníaco
12. Hidruro de aluminio
13. Hidruro de bario
14. Fosfano
15. **FORMULE LA ECUACIÓN QUÍMICA DE FORMACIÓN DE LOS SIGUIENTES HIDRÓXIDOS:**
16. Hidróxido de litio
17. Hidróxido de sodio
18. Hidróxido de plata
19. Hidróxido de calcio
20. Hidróxido de bario
21. Hidróxido de aluminio
22. Hidróxido de hierro (II) - Hidróxido ferroso
23. Hidróxido de hierro (III) - Hidróxido férrico
24. Hidróxido de cobre (I) - Hidróxido cuproso
25. Hidróxido de cobre (II) - Hidróxido cúprico
26. Hidróxido de níquel (II) - Hidróxido niqueloso
27. Hidróxido de níquel (III) - Hidróxido niquélico
28. Hidróxido de estaño (II) - Hidróxido estannoso
29. Hidróxido de estaño (IV) - Hidróxido estánnico
30. Hidróxido de cromo (III)
31. Hidróxido de manganeso (II)
32. Hidróxido de amonio
33. **ESCRIBA EL NOMBRE DE LOS SIGUIENTES HIDRÓXIDOS:**

a) Fe(OH)3 b) Pb(OH)4 c) CuOH d) AuOH e) AgOH f) Al(OH)3 g) Mn(OH)2 h) Cr(OH)3

1. **FORMULE LA ECUACIÓN DE FORMACIÓN DE LOS SIGUIENTES HIDRÁCIDOS:**
2. Ácido yodhídrico
3. Ácido sulfhídrico
4. Ácido bromhídrico
5. Ácido clorhídrico
6. Ácido fluorhídrico
7. **FORMULE LA ECUACIÓN DE FORMACIÓN DE LOS SIGUIENTES OXÁCIDOS:**
8. Ácido hipocloroso
9. Ácido cloroso
10. Ácido clórico
11. Ácido perclórico
12. Ácido hipobromoso
13. Ácido brómico
14. Ácido crómico (VI)
15. Ácido mangánico (VI)
16. Ácido permangánico (VII)
17. Ácido nitroso
18. Ácido nítrico
19. Ácido carbónico
20. Ácido sulfuroso
21. Ácido sulfúrico
22. Ácido dicrómico
23. Ácido metafosforoso
24. Ácido pirofosforoso
25. Ácido ortofosforoso o fosforoso
26. Ácido metafosfórico
27. Ácido pirofosfórico
28. Ácido ortofosfórico o fosfórico
29. **FORMULE LA ECUACIÓN QUÍMICA DE OBTENCIÓN DE LAS SIGUIENTE SALES NEUTRAS:**
30. Nitrato de litio
31. Cloruro de sodio
32. Sulfato de litio
33. Sulfato de calcio
34. Sulfato de hierro (II)- Sulfato ferroso
35. Nitrato de calcio
36. Cloruro de bario
37. Cloruro de aluminio
38. Sulfato de hierro (III) - Sulfato férrico
39. Permanganato de potasio
40. Ortofosfato de sodio - Fosfato de sodio
41. Clorato de potasio
42. Carbonato de calcio
43. Hipoclorito de sodio (lavandina)
44. Peryodato de potasio
45. Cloruro de amonio
46. Sulfito de sodio
47. Nitrito de bario
48. Nitrato de plata
49. Pirofosfato de calcio
50. Nitrato de cobalto (III) - Nitrato cobáltico
51. Ortofosfito de calcio - Fosfito de calcio

**REAFIRMAMOS CONCEPTOS…**

1. **COMPLETE LAS SIGUIENTES ECUACIONES GENERALES:**
2. hidrógeno + no metal -------------> ................
3. ................. + no metal -------------> óxido ácido
4. oxoácido + ............... -------------> agua + oxosal
5. ................. + agua -------------> hidróxido
6. hidrógeno + ............... -------------> hidruro metálico
7. oxígeno + ............... -------------> óxido básico
8. óxido ácido + agua -------------> ................
9. ................. + hidróxido -------------> agua + sal no oxigenada

1. **¿CUALES DE ESTOS COMPUESTOS NO SON BINARIOS?**

a) óxidos básicos b) hidrácidos c) oxácidos d) hidruros metálicos e) óxidos ácidos

1. **¿Qué diferencias existen entre los hidrácidos y los oxácidos? Formule y nombre tres hidrácidos y tres oxácidos.**

1. **FORMULE LA ECUACIÓN QUÍMICA DE OBTENCIÓN DE LAS SIGUIENTES SALES NEUTRAS Y ESCRIBA TODOS LOS NOMBRES POSIBLES:**

a) Fe(NO3)3 b) K2S c) NaClO3 d) Na3PO4 e) Al2(SO4)3 f) BaCO3

1. **FORMULE LA ECUACIÓN QUÍMICA DE FORMACIÓN DE LAS SIGUIENTES SALES ÁCIDAS:**
2. Sulfato ácido de sodio – Monohidrosulfato de sodio
3. Carbonato ácido de sodio – Hidrocarbonato de sodio (bicarbonato de sodio)
4. Carbonato ácido de calcio – Hidrocarbonato de calcio
5. Sulfato ácido de aluminio – Hidrosulfato de aluminio
6. Sulfuro ácido de sodio – Hidrosulfuro de sodio
7. Ortofosfato diácido de sodio – Fosfato diácido de sodio – Dihidrofosfato de sodio
8. Pirofosfato diácido de calcio – Dihidropirofosfato de calcio
9. Pirofosfato monoácido de aluminio – Monohidropirofosfato de aluminio

1. **FORMULE LA ECUACIÓN QUÍMICA DE FORMACIÓN DE LOS SIGUIENTES COMPUESTOS:**
2. Hidruro de magnesio
3. Carbonato ácido de potasio
4. Cloruro de hidrógeno
5. Sulfuro de hidrógeno
6. Bromuro de calcio
7. Nitrato de potasio
8. Bromuro de hidrógeno
9. Yoduro de litio
10. Perclorato de calcio
11. Fosfato de calcio
12. Sulfuro de aluminio
13. Cloruro cúprico
14. Sulfito de calcio
15. Sulfato de magnesio
16. Sulfuro ácido de bario
17. Nitrato de aluminio
18. Hidróxido cobáltico
19. Hidruro de aluminio
20. Yoduro de calcio
21. Nitrato de amonio
22. Monohidrofosfato de aluminio
23. Clorito de calcio
24. Hidruro de estroncio
25. Yodato de potasio
26. Amoníaco
27. Sulfato de amonio
28. Ácido perclórico
29. Ácido sulfúrico
30. Fosfito de calcio
31. Acido carbónico
32. Hidróxido plumboso
33. Cromato ácido de sodio
34. Monohidrofosfato de sodio
35. Clorato de sodio
36. Ácido sulfuroso
37. Ácido fosforoso
38. Hidróxido de magnesio
39. Fosfato diácido de litio
40. Pentóxido de difósforo
41. Metafosfato de estroncio
42. Ácido nítrico
43. Metafosfito de calcio
44. Pirofosfito ferroso
45. Dihidrofosfato de calcio
46. Permanganato de potasio
47. Dicromato de sodio
48. Anhídrido crómico
49. **COLOQUE LOS COEFICIENTES QUE CORRESPONDEN PARA BALANCEAR CADA UNA DE LAS ECUACIONES, NOMBRE TODAS LAS SUSTANCIAS que intervienen en ESTas reacciones:**
50. P2 O5 + H2O → H3PO4
51. Al2O3 + H2O → Al(OH)3
52. H2CO3 + Fe(OH)3 → Fe 2(CO3)3 + H2O
53. H3PO4 + Pb(OH)2 → Pb3(PO4)2 + H2O
54. **COMPLETE LAS SIGUIENTES ECUACIONES QUIMICAS, INDICANDO LOS NOMBRES DE CADA ESPECIE Y EQUILIBRANDO CUANDO CORRESPONDA:**
55. ............ + H2O → **.......................** (Hidróxido de calcio)
56. ............ + ............ → NaH2PO 4 + ..................
57. ............ + Fe(OH)2 → ..…………….+ H2O (Sulfato ferroso)
58. ............ + .............. → H2S
59. H2CO3  + ............. → …................ + ............ (Carbonato de magnesio)
60. **¿CUAL DE LAS SIGUIENTES OPCIONES CORRESPONDE AL PRODUCTO DE REACCION?:**

2 HCl + Ca(OH)2 →

a) HClO + CaH b) CaCl2 + 2 H2O c) CaCl2 + H2O d) Cl2O + CaH2 e) HClO + H2O

**AUTOEVALUACIÓN**

1. ¿Cómo se llaman los compuestos que resultan de la reacción: **Óxido de Metal + Agua?**

a) Óxidos Básicos b) Hidróxidos c) Hidrácidos d) Ácidos

1. Nombra los siguientes compuestos:

a) Pb(SO4)2 b) Fe(NO3)3 c) Au2(CO3)3 d) AlPO3 e) HNO3 f) CaCO3 g) Cu(OH)2

1. Para las reacciones siguientes:
2. N2O5 + H2O →
3. Cu(OH)2 + HCl →
4. H3PO4 + Fe(OH)3 →

a) Obtener los productos de la reacción b) Equilibrar c) Nombrar reactivos y productos

1. La sal NaCIO2 proviene del ácido cloroso. El nombre de la sal es:

a) Hipoclorito de sodio b) Clorato de sodio c) Clorito de sodio d) Perclorato de sodio

1. ¿Cuál de las siguientes corresponde a la fórmula del Sulfato de Aluminio?

a) AlSO3 b) Al3SO2 c) AlSO4 d) Al2(SO3)3 e) Ninguna

1. ¿Cuál de las siguientes corresponde a la fórmula del Carbonato Ferroso?

a) FeCO3 b) Fe3CO3 c) Fe2CO3 d) Ninguna e) Fe2(CO3)3