**GUÍA CREATIVA DOCUMENTO DE RESPUESTAS**

Semestre: 4

Materia: Química 2

Parcial: 1

Tema 1: Nomenclatura inorgánica

1. d) Anhídrido peryodico
2. a) Bromuro de Rubidio
3. b) Fosfato de Magnesio
4. a) Hidróxido de Escandio
5. a) Ácido Telúrico
6. a) Óxido de Itrio
7. c) Sulfito de Indio
8. a) Bicarbonato de níquel
9. b) Ácido fluorhídrico
10. d) Hidruro de mercurio
11. a) I₂O₇
12. b) Mg₃(PO₄)₂
13. a) H₂TeO₄
14. c) In₂(SO₃)₃
15. a) HF
16. a) RbBr
17. a) Sc(OH)₃
18. b) Y₂O₃
19. a) Ni(HCO₃)₃
20. d) Hg₂H₂
21. a) Cloruro de Cobre(II)
22. a) Óxido de Calcio
23. a) NaCl
24. d) Ácido Perclórico
25. d) Pentóxido de Fósforo
26. a) Ácido Nítrico
27. a) Hidróxido de Bario
28. a) CaSO₄
29. a) Cloruro de Amonio
30. d) Óxido de Hierro(III)
31. a) Sulfato de Bario)
32. a) Bromuro de Litio
33. a) Sulfuro de Hidrógeno
34. a) Carbonato de Sodio
35. a) Hidróxido de magnesio
36. a) Nitrato de Aluminio
37. a) Cloruro de Plomo(II)
38. b) Dicromato de Potasio
39. a) Nitrato de calcio
40. a) Amoniaco
41. a) Cloruro de Hierro(III)
42. a) Carbonato de Zinc
43. a) Clorato de Sodio
44. b) Perbromato de Potasio
45. a) Nitrato de Cobre(II)
46. b) Ácido Clórico
47. a) Hidróxido de Hierro(III)
48. a) Nitrato de Amonio
49. a) Hidróxido de Bario
50. a) Sulfato de Magnesio

Tema 2: Reacciones químicas inorgánicas

1. d) Reacción química
2. c) +7, -1, +5
3. c) Provoca que el magnesio pierda electrones
4. a) CsOH + H2O
5. c) CO2 + NaOH
6. a) SrS + H2O
7. b) Reacción química
8. a) Síntesis
9. d) H2O → H2 + O2
10. c) Análisis
11. c) O2 + As(III)
12. d) Ca3(PO4)2 + Ca(OH)2
13. b) Cs + H2O
14. d) Fe3N2
15. c) 2HBrO → Br2O + H2O
16. d) Reacción química
17. a) +6, -2, +6
18. b) H₂
19. b) KOH
20. c) NaHSO₄
21. d) Reacción química
22. c) Doble sustitución
23. d) Ninguno, no hay reactivo limitante
24. b) Descomposición
25. c) AlCl₃ + H₂O
26. a) HNO₃ + NaOH → NaNO₃ + H₂O
27. b) Na₂SO₄ + CO₂ + H₂O
28. b) ZnS + HCl
29. a) CaCl₂ + CO₂ + H₂O
30. a) H₂
31. b) K₂SO₄ + H₂O
32. b) NaCl + HNO₃
33. d) Combustión
34. a) Fe
35. a) Ca(NO₃)₂ + H₂O
36. a) CaSO₄ + CO₂ + H₂O
37. b) NaOH + HCl
38. d) Ninguno, no hay reactivo en exceso
39. b) Descomposición
40. d) Ninguno, no hay reactivo limitante
41. a) CaSO₄ + H₂O
42. a) NaCl + CO₂ + H₂O
43. b) ZnS + H₂SO₄
44. a) KCl + H₂O
45. b) Al(OH)₃ + H₂SO₄
46. d) Ninguno, no hay reactivo en exceso
47. a) Síntesis
48. d) Ninguno, no hay reactivo limitante
49. b) K₂SO₄ + H₂O
50. b) NaCl + HNO₃

Tema 3: Balanceo de ecuaciones químicas

1. b) Se respeta la ley de la conservación de la masa.
2. a) Síntesis
3. d) Reemplazo doble
4. b) Descomposición
5. b) Descomposición
6. a) Coeficiente estequiométrico
7. c) Producto principal
8. c) 1, 1, 3, 2
9. c) Cu: 2, HNO₃: 2, Cu(NO₃)₂: 2, NO₂: 4, H₂O: 2
10. a) Zn
11. b) Br⁻
12. c) 2
13. b) Al: 1, Fe₂O₃: 2
14. a) 2H₂ + O₂ → 2H₂O
15. a) El número total de átomos en los reactivos es igual al número total de átomos en los productos.
16. b) 1, 5, 1, 3
17. c) K₂SO₄
18. b) Ag
19. a) Fe
20. c) 2
21. b) 2
22. a) 1
23. d) Reemplazo doble
24. d) Reemplazo doble
25. c) Producto principal
26. d) Energía de activación
27. d) 1, 3, 1, 2
28. c) Fe: 2, HNO₃: 4, Fe(NO₃)₃: 1, NO: 2, H₂O: 2
29. a) Cu
30. a) Cl₂
31. c) 2
32. b) NH₃: 2, O₂: 1
33. a) 2H₂ + F₂ → 2HF
34. b) Se respeta la ley de la conservación de la masa.
35. d) 2, 2, 3
36. a) O₂
37. a) El número total de átomos en los reactivos es igual al número total de átomos en los productos.
38. b) Descomposición
39. a) Síntesis
40. d) Reemplazo doble