

BALANCEO DE ECUACIONES POR MEDIO DE TANTEO

Fredy Palacino R.

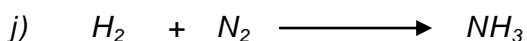
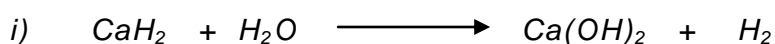
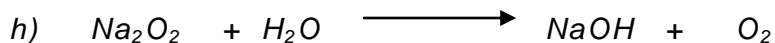
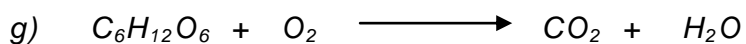
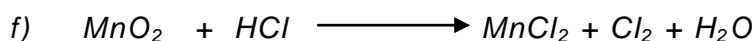
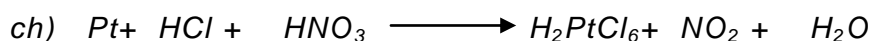
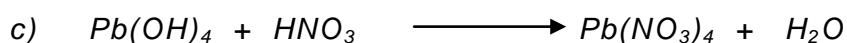
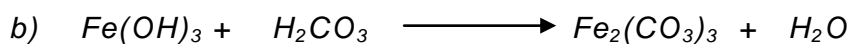
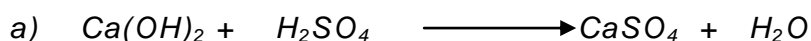
Docente de Ciencias Naturales y Educación Ambiental

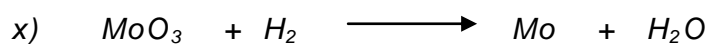
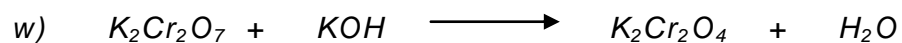
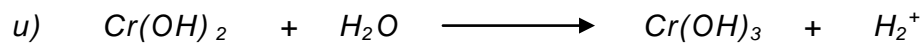
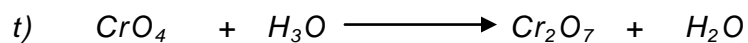
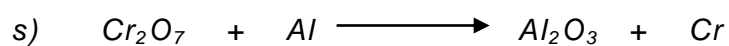
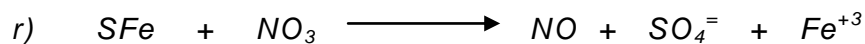
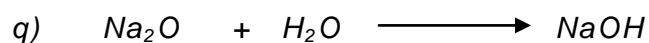
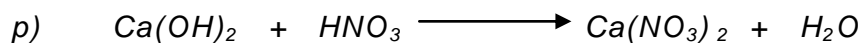
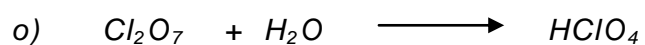
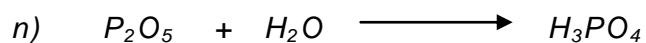
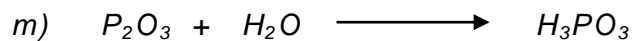
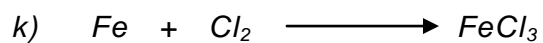
Balancee las siguientes ecuaciones por tanteo, para ello, recuerde las siguientes recomendaciones:

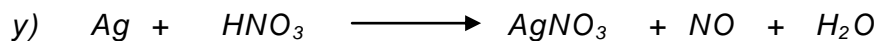
1. Solamente puede alterar los índices, es decir, los números que indican el número de moléculas.

2. Siempre se equilibra hacia la cantidad más alta de átomos.

3. Para un elemento dado, el número de átomos que ingresa en los reactivos SIEMPRE debe ser igual al que sale en los productos.







ESTADOS DE OXIDACIÓN

Fredy Palacino R.

Docente de Ciencias Naturales y Educación Ambiental

Ubique el estado de oxidación para cada uno de los elementos en los siguientes compuestos:

- | | | |
|---|-----------------------------|--|
| 1) Ca(OH)_2 | 21) CO_2 | 53) SO_4^- |
| 2) H_2SO_4 | 22) Na_2O_2 | 54) Cr_2O_7 |
| 3) CaSO_4 | 23) NaOH | 55) Al |
| 4) H_2O | 36) CaH_2 | 56) Al_2O_3 |
| 5) Fe(OH)_3 | 37) N_2 | 57) Cr |
| 6) H_2CO_3 | 38) NH_3 | 58) CrO_4 |
| 7) $\text{Fe}_2(\text{CO}_3)_3$ | 39) Fe | 59) H_3O^+ |
| 8) Pb(OH)_4 | 40) FeCl_3 | 60) Cr(OH)_2 |
| 9) HNO_3 | 41) N_2O_3 | 67) Cr(OH)_3 |
| 10) $\text{Pb(NO}_3)_4$ | 42) P_2O_3 | 68) $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ |
| 11) Pt | 43) H_3PO_3 | 69) Cr_2O_3 |
| 12) HCl | 44) P_2O_5 | 70) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ |
| 13) H_2PtCl_6 | 45) H_3PO_4 | 71) KOH |
| 14) NO_2 | 46) Cl_2O_7 | 72) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_4$ |
| 15) H_2 | 47) HClO_4 | 73) MoO_3 |
| 16) O_2 | 48) $\text{Ca(NO}_3)_2$ | 74) Mo |
| 17) Cl_2 | 49) Na_2O | 75) Ag |
| 18) MnO_2 | 50) SFe | 76) AgNO_3 |
| 19) MnCl_2 | 51) NO_3 | 77) AuCl_4 |
| 20) $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ | 52) NO | 78) Au |