

**UNIVERSIDAD NACIONAL DE CHIMBORAZO**  
**FACULTAD DE INGENIERIA**  
**INGENIERIA EN TELECOMUNICACIONES**

**NOMBRE**.....**FECHA:** ..... **UNIDAD: 2 FILA "A"**

1. Según la nomenclatura estudiada, escriba paso a paso como se forman los siguientes compuestos binarios, ternarios y cuaternarios.

- |                         |                                 |
|-------------------------|---------------------------------|
| a) Ácido sulfhídrico    | b) Ácido nítrico                |
| c) Ácido bromhídrico    | d) Ácido sulfúrico              |
| e) Hidruro férreo       | f) Hidróxido de zinc            |
| g) Anhídrido per-yódico | h) Fosfato plúmbico             |
| i) Anhídrido clórico    | j) Bromato cúprico              |
| k) Óxido cúprico        | l) Sulfuro ácido de potasio     |
| m) Óxido de cromo II    | n) Sulfuro ácido de plata       |
| o) Óxido de aluminio    | p) Fosfato ácido de sodio       |
| q) Cloruro de bario     | r) cloruro de bario dihidratado |

2. Nombre los siguientes compuestos: a)  $\text{KClO}_3$ , b)  $\text{Rb}_2\text{CO}_3$ , c)  $\text{HgCl}_2$ , d)  $\text{KMnO}_4$ , e)  $\text{AgClO}_3$ , f)  $\text{HIO}_4$ , g)  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ , h)  $\text{TiCl}_4$ , j)  $\text{CuH}_2$ , k)  $\text{Li}_3\text{N}$ , l)  $\text{Cs}_2\text{O}$ , m)  $\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ .

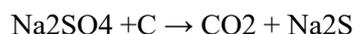
3. Asigne el número de oxidación a todos los elementos en los siguientes compuestos y en los iones: a)  $\text{Cu}(\text{BrO}_3)_2$ , b)  $\text{H}_3\text{PO}_4$ , c)  $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ , d)  $\text{SF}_2$ , e)  $\text{MnO}_4^-$ , e)  $\text{HNO}_3$ , f)  $\text{H}_6\text{SO}_5$ , g)  $\text{Na}_4\text{Br}_2\text{O}_3$ , h)  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$

4. Describa cada una de las reacciones químicas estudiadas y ponga un ejemplo

5. a) Complete los productos que se con los reactivos que se mencionan, b) iguale las ecuaciones por el método del tanteo, c) indique el tipo de reacción que se produce:

- $\text{Ni}(s) + \text{Pb}(\text{NO}_3)_2(ac) \rightarrow$
- $d) 2\text{NO}_2(g) + \text{H}_2\text{O}(l) \rightarrow$
- $e) \text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- $d. \text{I}_2(s) + 2\text{NaBr}(ac) \rightarrow$
- $e. \text{SO}_2(g) + \text{H}_2\text{O}(l) \rightarrow$
- $f. \text{Na}_2\text{CO}_3(ac) + 2\text{HCl}(ac) \rightarrow$
- $g. \text{BaCl}_2(ac) + \text{Na}_2\text{SO}_4(ac) \rightarrow$

6. Iguale la siguiente ecuación a través del método algebraico:



7. Balancear la siguiente ecuación por el método del estado de oxidación



8. Balancear la siguiente ecuación mediante el método del ion electrón

