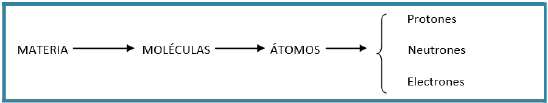
PARTE DE FORMULACIÓN Y ESO

1-COMPOSICIÓN DE LA MATERIA



2-REPRESENTACIÓN DE LAS MOLÉCULAS

3-CLASIFICACIÓN DE LAS SUSTANCIAS EN SIMPLES (ALOTROPIA) Y COMPUESTAS

4-ELEMENTOS QUÍMICOS (119-90 NATURALES) (GASES INERTES, METALES Y NO METALES)-SÍMBOLOS QUÍMICOS

5-PARTÍCULAS SUB-ATÓMICAS-NÚMERO ATÓMICO-NÚMERO MÁSICO-REPRESENTACIÓN DE LOS ELEMENTOS-ISOTOPOS-MASA ATÓMICA DE UN ELEMENTO COMO LA PONDERACIÓN POR ABUNDANCIA RELATIVA DE LAS MASA ATÓMICAS DE SUS ISÓTOPOS. SE PONDERAN POR ABUNDANCIA RELATIVA LAS MASA DE LOS ISOTOPOS, SE HACE LA SUMATORIA Y SE DIVIDE POR 100x

6-IONES

7-CLASIFICACIÓN DE LOS COMPUESTOS INORGÁNICOS SEGÚN LA CLASE Y EL NÚMERO DE ELEMENTOS DISTINTOS EN LA FÓRMULA QUÍMICA DEL COMPUESTO

8-NÚMEROS DE OXIDACIÓN (CONVENCIONES)-TÉNCINA DE NÚMERO DE OXIDACIÓN CRUZADO PAR LA FORMULACIÓN.

9-OXIDOS BÁSICOS Y ÁCIDOS, NOMENCLATURA (CARÁCTER BÁSICO Y ÁCIDO) (LOS SOLUBLES EN AGUA DAN RESPECTIVAMENTE BASES Y ÁCIDOS). EXCEPCIONES DEL FÓSFOCO, DEL CROMO Y DEL MANGANESO (RECORDAR QUE EL CROMO TIENE LAS VALENCIAS 2,3 Y 6 Y EL MANGANESO LAS VALENCIAS 2, 3, 4, 6, 7).

EL CROMO FORMA ÁCIDOS CON SU VALENCIA 6 (EL ÁCIDO CRÓMICO O EL DICRÓMICO CON DOS MOLÉCULAS DE AGUA). OSEA, CON SU VALENCIA 6 FORMA UN ÓXIDO ÁCIDO. CON EL RESTO DE LAS VALENCIAS FORMA ÓXIDOS BÁSICOS. ES ICO PARA 6. OSO PARA 2 Y ICO PARA 3

EL MANGANESO CON SUS VALENCIAS 6 Y 7 FORMA ÁCIDO MIENTRAS QUE CON SU VALENCIA 4 FORMA UN COMPUESTO QUE NO ES NI ÁCIDO Y BÁSICO. CON EL RESTO DE LAS VALENCIAS FORMA ÓXIDOS BÁSICOS. RECORDAR QUE ES ICO PARA 6 Y PER ICO PARA 7. ES OSO PARA 2 E ICO PARA 3 TAMBIÉN.

10-HIDRUROS METÁLICOS Y NO METÁLICOS. (RECORDAD LA NOMENCLATURA DE LOS CASOS ESPECIALES ASOSIADOS A LOS ELEMENTOS DEL GRUPO 13, 14, 15)

11- ÁCIDOS (OXÁCIDOS CON OXÍGENO EN SU COMPOSICIÓN; HIDRÁCIDOS SIN OXÍGENO EN SU COMPOSICIÓN). CASOS ESPECIALES DEL CROMO, DEL FOSFORO, DEL SILICIO, DEL ARSÉNICO, DEL BORO,

12-BASES-CASO ESPECIAL DEL AMONIO

13-SALES NEUTRAS DE HIDRÁCIDO (SIN OXÍGENO, BINARIAS) Y SALES DE OXÁCIDOS (CON OXÍGENO, TERNARIAS O CUATERNARIAS EN EL CASO DE LAS SALES DE AMONIO).