INSTITUCION EDUCATIVA MARISCAL ROBLEDO

PLAN DE APOYO 10°

1. Se tienen 0,5 moles de dióxido de carbono (CO2). Calcular: a) La masa en gramos de esos 0,5 moles. b) El número de moléculas presentes. c) El número de átomos de carbono que hay en esa masa de óxido.

 2. Calcule la composición porcentual de los siguientes compuestos: (a) MgO (b) Fe2O3 (c) Na2SO4 d.Mg(OH)2 e. NaHCO3

1. El cianuro de hidrógeno, HCN, es un líquido incoloro, volátil, con el olor de ciertos huesos de frutas (por ejemplo los huesos del durazno y cereza). El compuesto es sumamente venenoso. ¿Cuántas moléculas hay en 56 mg de HCN, la dosis tóxica promedio?.
2. ¿Cuántos moles de sulfuro de sodio, Na2S corresponden a 2.709 x 1024 moléculas de sulfuro de sodio y cuántos moles de sodio?.
3. Una muestra de dicromato de amonio, contiene 1.81 x 1024 átomos de hidrógeno ¿cuántos gramos de nitrógeno hay en ella?.
4. Si se tienen 200gr de Ca, hallar los at-gr y los átomos que estos representan.
5. Hallar las moles y las moléculas contenidas en 250 gramos de H2SO4.
6. Hallar la distribución electrónica, los niveles, subniveles y orbitales(llenos, semillenos y vacios), grupo y periodo y clase de los siguientes elementos.
7. Z=37
8. Z=50
9. Z=66
10. Z=79
11. Z=91.