**Guía segunda unidad**

1.Describir qué es la huella de carbón

2.Escribir la fórmula general de los alcanos.

3. Reconocer los 10 primeros alcanos.

4.Identificar los reactivos y los productos en una ecuación química

1. Reconocer a partir de los productos una reacción de combustión completa e incompleta.
2. Identificar las reacciones endotérmicas y exotérmicas.

7 ¿A cuántos moles equivalen 76.5 g de H2SO4?

1. A cuántos gramos equivalen 0.78 moles de hipoclorito de sodio?
2. se tienen 8.3 moles de ácido nítrico ¿cuántas moléculas son?
3. ¿cuántos átomos de plata habrá en 35 gramos de este metal?
4. calcula el número de moles presentes en 50g de cloruro de sodio.
5. Calcula la masa molar del ácido fosfórico
6. ¿cuál es la masa de 4.5 moles de calcio?

14 ¿cuántos gramos de CO2 se producen al quemar 570g de hexano?

1. En la combustión completa de 850 g de butano ¿qué cantidad de agua se obtiene?

16. ¿cuántos gramos de O2 se requieren para quemar 925g de octano?   
  
17.la unión de elementos no metálicos con metálicos es de naturaleza:

1. covalente polar b) neutra c) iónica d) covalente no polar

18.son ejemplos de sustancias con enlace covalente no polar:

1. O2, I2  b) NaCl, Br2 c) H2O, HCl d) CH4 KI

19.los compuestos con enlace covalente polar disuelven sustancias con enlace:

1. covalente no polar b) iónico c) coordinado d) metálico

20.un elemento se oxida cuando:

1. pierde electrones b) gana electrones c) pierde protones d) gana protones

21.la unión de dos elementos no metálicos de diferente y alta electronegatividad es de naturaleza:

1. covalente polar b) neutra c) iónica d) covalente no polar

22.los compuestos con enlace covalente no polar tienen puntos de fusión y ebullición:

1. altos b) medios c) bajos d) ligeramente altos

23. ¿Cuáles son los principales contaminantes del aire?

15.determinar el número de oxidación del Cloro, en los siguientes compuestos:

HClO \_\_\_\_\_\_ NaCl\_\_\_\_\_\_\_\_ Cl2O7\_\_\_\_\_\_ MgCl2\_\_\_\_\_\_\_\_

24.un elemento se reduce cuando:

1. pierde electrones b) gana electrones c) pierde protones d) gana protones

25.en los ácidos el número de oxidación del hidrógeno es:

1. 0 b) -1 c) +1 d) 2+

26.en la ecuación: Zn + H2SO4 → ZnSO4 + H2 identifica:

el agente reductor\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ el agente oxidante\_\_\_\_\_\_\_\_\_