

Práctica Química # 6

1/ B

El propano es un compuesto orgánico, cuya molécula saturada, está compuesta por tres átomos de carbono y 8 de hidrógeno.

2- C

La etilamina es una amina primaria, compuesta por 2 carbonos, 7 hidrógenos y 1 Nitrogeno

3- D

- la estructura del etanol se conforma por tener 2 carbonos, 6 hidrógenos y 1 oxígeno.

- la estructura del propano se conforma por ser un alqueno con 3 átomos de carbono y 6 átomos de hidrógeno.

4- A

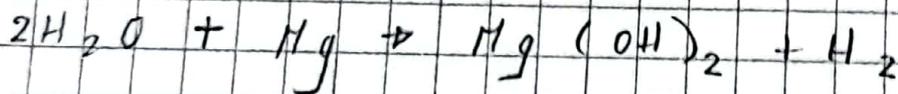
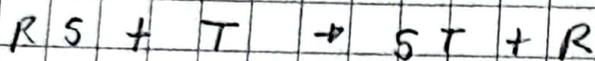
El hexano se compone de 6 carbonos y 14 hidrógenos

5 - / D

- El propano se compone de 3 hidrógenos, 3 carbonos y 1 oxígeno
- El ácido etanoico se compone de 2 carbonos, 4 hidrógenos y 2 oxígenos

6 / A

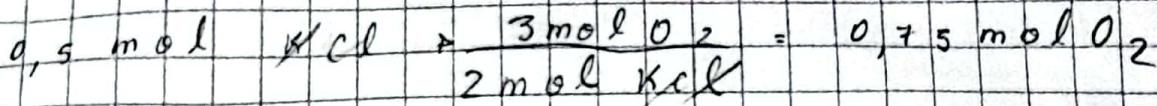
Desplazamiento sencillo



7 / C

Si la temperatura de un gas disminuye el volumen disminuye. Ya que el volumen es directamente proporcional a la temperatura del gas. Lo cual al disminuir el volumen la distancia que tiene que recorrer las partículas es menor y por tanto se producen más choques

e - B



9 - B

* La altitud es la distancia vertical a un origen determinado considerado como nivel cero, para el que se suele tomar el nivel medio del mar

* En gases las unidades más usadas son atm , mmHg , mg/L

10 - B

Presión dilata: infla un globo y al ponerlo al fuego aumenta el volumen, es decir el gas se expande y el globo infla, y si posteriormente enfriamos la botella, el gas se contrae (ocupa menos volumen) y el globo se deshincha

11 - A

$^{\circ}\text{p/v}$ = Gramos de soluto \div 100 ml de disolución

$$1\% \div 1000 = 10\text{g}$$

12 - D

$$1/ \frac{50}{2} = 25$$

$$2/ \frac{100}{2,5} = 40$$

$$3/ \frac{5}{1} = 5$$

$$4/ \frac{100}{1,5} = 66,6$$

13/ D

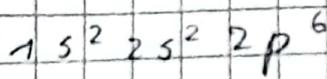
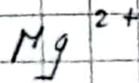
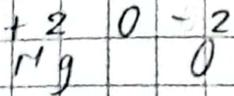
Mayor es la diferencia de electronegatividad de los elementos que forman un enlace, mayor será la probabilidad de que el enlace sea iónico. El átomo más electronegativo atrae hacia sí el par de electrones del enlace.

14/ D

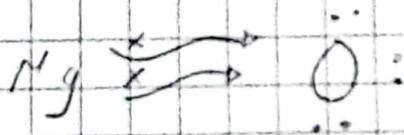
Se estima la temperatura que alcanza la superficie de una estructura de acero, en función del tiempo de exposición al fuego y el grado de recubrimiento protector que disponga.

Además el acero estructural colapsa al alcanzar los 538°C

15/ C

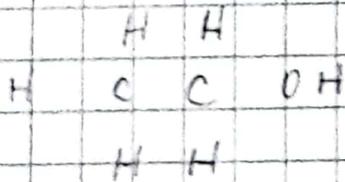


pierde 2 electrones

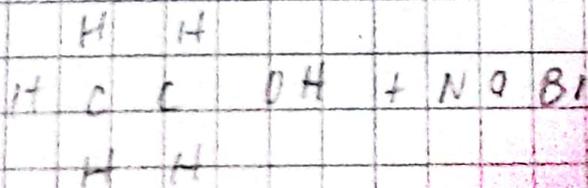


16/ B

Se pasa igual al primero, se lo agrega OH



finalmente



17/ B

 reactivo límite
 †
