

Química: 4:

1) B = A)

A lo largo de la tabla el magnesio siempre tiene mayor porcentaje de degradación.

2) B = D)

$M = \text{No. Moles soluto} / \text{Volumen}$

$\text{No. Moles} = M \cdot \text{Volumen}$

$\text{No. Moles} = 0,7 \cdot 5$

$\text{No. Moles} = 3,5$

gramos:

$3,5 \text{ Moles} = \text{Masa} / 30 \text{ g/mol}$

$\text{Masa} = 3,5 \text{ moles} \cdot 30 \text{ g/mol}$

$\text{Masa} = 105 \text{ g}$

$$3) \quad R = C)$$

$$0,08 \times \frac{1000 \text{ mg}}{1 \text{ g}} = 80 \text{ mg}$$

$$800 \text{ mL} \times \frac{1 \text{ L}}{1000 \text{ mL}} = 0,8 \text{ L}$$

$$PM = \frac{80 \text{ mg}}{0,8 \text{ L}}$$

$$PM = 100$$

5)

$$30 \text{ g} \left| \frac{1 \text{ mol}}{48 \text{ g}} \right. = 0,384$$

$$V = \frac{0,384 \text{ mol}}{0,8 \text{ M}}$$

$$V = 0,5 \text{ L}$$

$$R = B)$$

7) R = D)

Como en la medida que se aumento R el tiempo de reaccion disminuye, quiere decir que la velocidad aumenta.

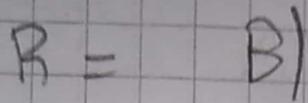
8) R = D)

pues si con una temperatura de 283 la presion es 1, si aumentamos la temperatura en ambos entonces esta sera mayor que 1 e igual en ambos.

9) R = C)

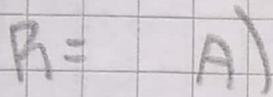
Como aumenta el volumen, la densidad disminuye.

10)



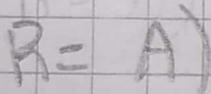
La presión tiene que aumentar, y la presión disminuir, puesto que tiene que moverse hacia atrás.

11)



Ya que los procesos físicos ocurren cuando se hace un cambio que hace algo sea diferente sin cambiar la composición del material, y la mezcla se puede dividir en compuestos.

12)



El agua se divide en H y en O, que son sustancias más sencillas.

13)

B = C)

E) número de electrones se consigue sumando los exponentes,
 $2 + 2 + 2 = 6$.

14) B = A)

Ya que los iones de hidruro y los iones de hidroxido son inversamente proporcionales, como los iones de hidruro que provienen del ácido disminuyen, disminuye la acidez y el PH aumenta.

15) R = B)

Cada vez que el periodo tiene un número más alta, la electronegatividad tiene uno más bajo.

16)

R = C)

debido a que disminuye el nivel de carbono de calcio en el agua no se podrá formar la capa media.

17)

R = C)

A mayor PH el nivel mayor eclosión de huevos de Kill.

18)

R = D)

En el texto con el cual se deben responder las preguntas 16 a 18, nos muestra evidencias de la conclusión de los científicos.

19)

R = B)

Porque en la configuración electrónica la suma de sus exponentes da 11 electrones y este átomo posee 12 protones, lo que quiere decir que necesitamos sacar un electrón.

20)

R = A)

La única tabla que muestra
los datos correctamente.