

Practica 2 - Química

- 1 c Ya que cumple la estructura $AX + BY \rightarrow AY + BX$
 $2NaCl + H_2SO_4 \rightarrow Na_2SO_4 + 2HCl$
- 2 c El átomo Na pierde $1e^- (1^+)$ y el átomo Cl ganó uno (1^-)
- 3 b Al ser 1^+ , la Z pasa a ser 18 así que la configuración se le restaría un e^-
- 4 a Los neutrones van aumentando (3, 4, 5...) así que la masa atómica también (6, 7, 8...) será mayor
- 5 d Ya que a esa T seguirá líquido y no es soluble por lo que se verán dos fases
- 6 d Ya que cambia de Blanco a negro (vapores) según la tabla
- 7 c Ya que antes de t_2 estaba sólida y después de t_2 sería gas
- 8 c Aunque W es sólido está disuelto en P así que pasaría el filtro y Q quedaría separado
- 9 b "Al" pasa de 0 a $+3e^-$ por lo que es reductor basado en estados de oxidación
- 10 a Cl pasa de 0 a $-1e^-$ por lo que es oxidante
- 11 b $2Al + 3Cl_2 \rightarrow 2AlCl_3$
 $(1) Al \rightarrow (1) Cl$
 $(3) Al \rightarrow (3) Cl$
- 12 b $C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

$$\left(\frac{10g C_3H_8}{44g/mol} \right) \left(\frac{1mol}{1mol C_3H_8} \right) = 0,2272 \quad \left(\frac{16g O_2}{32g/mol} \right) \left(\frac{1mol}{5mol O_2} \right) = 0,0625$$

$$g H_2O = 10g O_2 \cdot \left(\frac{1mol O_2}{32g} \right) \left(\frac{4mol H_2O}{5mol} \right) \left(\frac{18g H_2O}{1mol} \right) = 4,5g H_2O$$

R.L
- 13 b Se determinó en el ej anterior que el R.L era el O_2

14 b La estructura del ácido carboxílico es $R-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-OH$
los demás en vez de OH tienen $O-CH_3$, no sería
ácido carboxílico

15 a Ninguna, según la gráfica las dos van en orden
decreciente mientras avanzan los horas

16 c Aunque haya forma cilíndrica cónica y esférica
todos tienen $35cm^3$

17 d Por los balances de las dos primeras se comprueba
que es síntesis y la tercera hace el "intercambio"
de compuestos de la sustitución doble

18 d Al decir que con el transcurso se impregna es porque
se van creando más y más partículas pequeñas
dividiéndose entre sí

19 a Ya que es el de mayor densidad se ubicará
abajo de todos por ser más denso y saldrá primero

20 c Los vehículos solo son responsable del 4%, el otro 96%
no se ve alterado, por esto no es viable

21 b Es la única gráfica que muestra 4% para vehículos
se halla por descarte

22 a lo que debe haber a un lado debe haber al otro
por eso la ecuación debe estar balanceada

