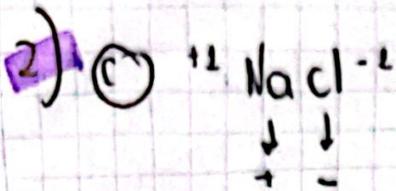


## Química 2. Corrección.

1)  C Hay 2 reacciones que reaccionan entre si  
y dan producto a otros 2, e intercambian  
partes de las moléculas para formarlas



3)  C Pierde 1 electrón.

4)  A Es una  $3p^4 5s^2 3d^5$   
el # de neutrones, interye en el aumento de una.

5)  D Es más probable que el dichloro  $\neq$  sea  
líquido a  $30^\circ C$  por que su punto de  
ebullición es soluble.

6)  C el compuesto químico cambia cuando  
se calienta, el almidón.

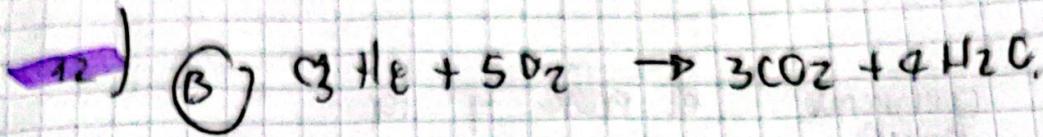
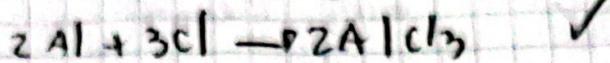
7)  B Aun no ha ebullición.

8)  C Q permanece en el título  $\rightarrow$  Punto de ebullición  
y W (trabajo) Para el papel

9)  B gana e Al

10)  A  $Cl_2 \rightarrow Cl_3$  pierde e

11) (B)



$$\frac{10g C_3H_8}{44g/mol C_3H_8} \cdot \frac{1 mol}{1 mol C_3H_8}$$

$$= 0,22 C_3H_8$$

$$\frac{10g O_2}{32g/mol O_2} \left( \frac{1 mol}{5 moles O_2} \right)$$

0,36  $C_3H_8$   
↓  
RL

$$10g O_2 \times \frac{1 mol O_2}{32g O_2} \cdot \frac{4 moles H_2O}{5 moles O_2} \cdot \frac{18g H_2O}{1 mol H_2O}$$

$$= 4,5 g H_2O \quad \checkmark$$

13) (B)

14) (B)

15) (A) Ninguna, el sistema depende de la ley  
de la hora en volar mover a 2431 m/s

16) (D)  $D = \frac{m}{V}$  es diferente porque hay  
masas diferentes

17) (D) depende el proceso y la  
reacción.

18) (C) Es el más sencillo para tener el  
aire, los tijeros y el cutter que son  
sechados.

19) (C) obtendría la mayor el primero

20) (B) En cada % la relación en  
los emisores anuales de SO<sub>2</sub> de diferentes fuentes de  
aer limpias en 1995.