

Soluciones Ana Savillojo

SESION 9
Tema 7

Pag 130 ejercicio 29

- a) Contando y comprobando que el número de átomos total de CADA ELEMENTO en los reactivos es el mismo que el número de átomos total de CADA ELEMENTO que se encuentra en los productos
- b) Para conocer los compuestos reactivos y los productos sí pero no para realizar cálculos ya que desconocemos en qué proporciones reaccionan.

Pag 130 ejercicio 31

- a) No está ajustada.
- b) Si está ajustada: 2 átomos de Al reaccionan con 6 moléculas de HCl por lo que 2 moléculas de $AlCl_3$ y 3 de H_2
- c) AJUSTADA.
1 molécula de S reacciona con 1 molécula de O_2 dando lugar a 1 molécula de SO_2
- d) AJUSTADA.
2 moléculas de FeO reaccionan con 1 molécula de C y en su lugar se producen 2 mdec de Fe y 1 de CO_2 .

Pag 130 ejer 33

- a) $2KClO_3 + 2KCl \rightarrow 3O_2$
- b) $4Al + 3O_2 \rightarrow 2Al_2O_3$
- c) $N_2O_5 + H_2O \rightarrow 2HNO_3$
- d) $Cl_2 + 2KI \rightarrow I_2 + 2KCl$
- e) $C_2H_4 + 3O_2 \rightarrow 2CO_2 + 2H_2O$