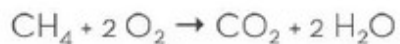


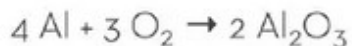
ACTIVITATS DE LLEI DE CONSERVACIÓ DE LA MASSA

1.- S'han dut a terme les reaccions següents. Completa les taules tenint en compte la llei de conservació de la massa:



a) 16 g 64 g 44 g ?

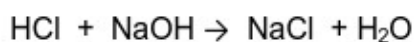
b) ? 224 g 154 g 126 g



c) 108 g ? 204 g

d) 468 g 416 g ¿?

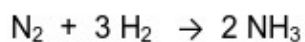
2.- Aplicant la llei de la conservació de la massa, predigues la massa del compost que falta:



a) 73g 80g 117g ?

b) ? 2g 29,25g 9g

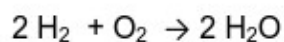
3.- Fes els càlculs corresponents per tal de completar la massa que falta en aquestes reaccions, aplicant la llei de la conservació de la massa:



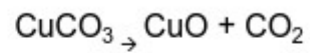
a) 56g ? 68g

b) 140g 30g ?

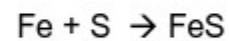
4.- Calcula la quantitat d'hidrogen (H_2) que reacciona completament amb 32 g d'oxigen (O_2) si s'obtenen 36 grams d'aigua (H_2O), segons la reacció:



5.- Quan s'escalfen 24,7 g de CuCO_3 queda un residu de 15,9 g de CuO . Quina quantitat de diòxid de carboni (CO_2) s'ha després?



6.- Quants grams s'obtenen de sulfur de ferro (FeS) si es fan reaccionar 7g de ferro amb 4 de sofre?



7.- Calcula la quantitat de carboni (C) que reacciona amb 16g d'oxigen (O_2), si s'obtenen 22 g de diòxid de carboni (CO_2).

