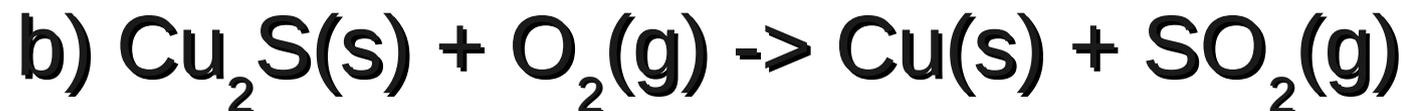
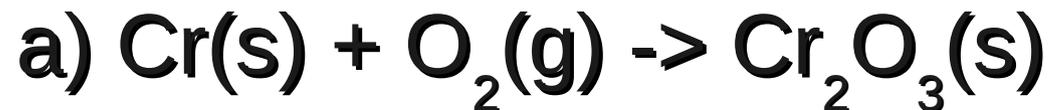


Bilanciare le seguenti reazioni:



Il ferro metallico reagisce con O_2 per dare ossido di Ferro(III):

a) Scrivere la formula dell'ossido di Ferro(III)

b) Scrivi e bilancia la reazione

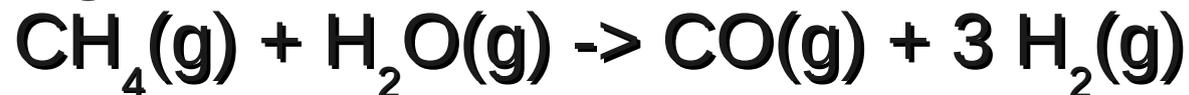
c) Se un chiodo di ferro ha una massa di 2.68 g che massa di Ossido di Ferro(III) si otterra' dalla reazione completa?

d) Che massa di O_2 in grammi e' necessaria

Il Cromo metallico reagisce con O_2 per dare ossido di Cromo(III):

- a) Scrivere la formula dell'ossido di Cromo(III)**
- b) Scrivi e bilancia la reazione**
- c) Quale massa di Ossido di Cromo(III) si otterra' dalla reazione completa di 0.175 g di Cromo ?**
- d) Che massa di O_2 in grammi e' necessaria**

La reazione tra metano ed acqua viene usata per ottenere idrogeno:



Se si fanno reagire 995 g di CH_4 e 2510 g di acqua:

- a) Quale e' il reagente limitante ?**
- b) Quale massa di idrogeno si puo' ottenere**
- c) Quale massa avra' il reagente in eccesso alla fine ?**

Una miscela di calcare ed altro minerale viene riscaldata . Il calcare si decompone:



1.506 g della miscela producono 0.558 g di anidride carbonica oltre al CaO. Quale e' la massa percentuale di CaCO_3 nella miscela ?

Un composto incognito ha formula $C_xH_yO_z$ dalla combustione di 0.0956 g del composto in ossigeno si ottengono 0.1356 g di CO_2 e 0.0833 g di H_2O quale è la formula empirica del composto ? Se ha massa molecolare di 62.1 g / mol quale è la sua formula molecolare ?