

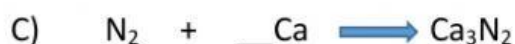
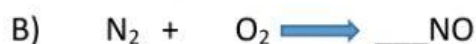
ATIVIDADE BALANCEAMENTO DE EQUAÇÃO QUÍMICA

PROF FRAN

ALUNO (A): _____



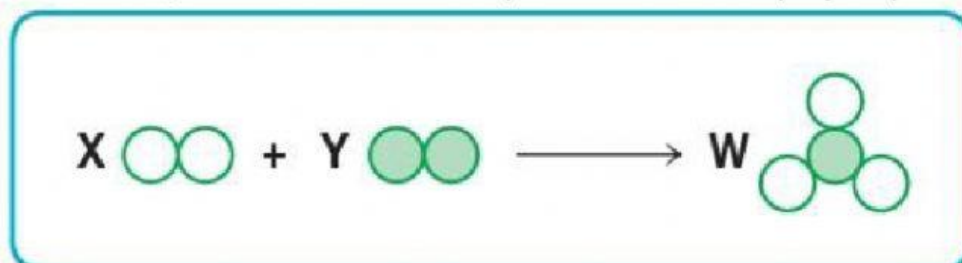
1) Faça o balanceamento das seguintes equações químicas, escrevendo nos espaços o coeficiente que deixará tudo em equilíbrio.



2) (PAAE2013) Numa reação química, ocorre sempre conservação da massa, pois os átomos envolvidos na transformação são conservação. Quando queima, é sinal de que ele reage com oxigênio do ar, formando gás carbônico e água. Se 23 g de álcool reagem completamente com 48 g de oxigênio, formando 44 g de gás carbônico e x g de água. A massa de água formada, a partir da reação descrita, é:

- A) 13,5 g. B) 27 g. C) 36 g. D) 54 g.

3) Observe a imagem abaixo, se substituirmos as bolinhas por letras e o X, Y e W por coeficientes, como ficará melhor representado essa equação química?



J. Yuji

