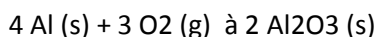


Bagé, 10 de Julho de 2013.
Aula de reforço para as turmas 201 e 202.
Professora Valéria e alunos do PIBID.

Balaceamento

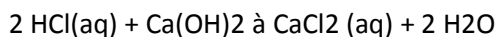


1 – (UFV – MG) O alumínio (Al) reage com o oxigênio (O₂) de acordo com a equação química balanceada a seguir:

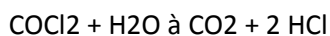


Qual é a massa, em gramas, de óxido de alumínio (Al₂O₃) produzida pela reação de 9,0 g de alumínio com excesso de oxigênio?

2 – Utilizando 148g de hidróxido de cálcio Ca(OH)₂, qual é a massa obtida de CaCl₂, segundo a equação balanceada: (Dados: Ca = 40g/mol; O = 16g/mol; Cl = 35,5g/mol; H = 1g/mol).



3 – (PUC – MG) Fosfogênio, COCl₂, é um gás venenoso. Quando inalado, reage com a água nos pulmões para produzir ácido clorídrico (HCl), que causa graves danos pulmonares, levando, finalmente, a morte: por causa disso, já foi até usado como gás de guerra. A equação química dessa reação é:



Qual será a massa em gramas de ácido clorídrico que se forma nos pulmões se uma pessoa inalar 198 g de fosfogênio?