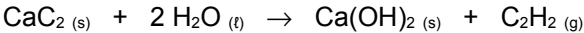


Disciplina: Química

5ª QUESTÃO: O acetileno (C₂H₂), usado como combustível nos maçaricos de solda, é produzido pela reação entre carbeto de cálcio (CaC₂) e água.



Considerando-se que o acetileno se comporta idealmente, qual será o volume de C₂H₂, nas CNTP, gerado por 100 g de carbeto de cálcio com 80% de pureza?

Massas atômicas relativas: Ca = 40; C = 12; H = 1; O = 16

6ª QUESTÃO: O alumínio metálico é produzido pela eletrólise ígnea da bauxita Al₂O₃. Uma célula eletrolítica industrial para produzir alumínio utiliza uma corrente de 25.000 A. Admitindo uma eficiência de 100% no processo industrial, quantas toneladas de alumínio são produzidas por dia (24 horas)?

Massa molar do Al = 27 g/mol

Dado para Prova de Química:

Q = it