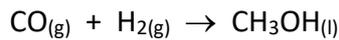


1. Nella seguente reazione:



si fanno reagire 350,0 g di monossido di carbonio con 40,0 g di idrogeno si ottengono 304,0 g di metanolo, quale è la resa percentuale della reazione?

2. Nella reazione di combustione di 75,00 g di etano (C_2H_6) con 6,80 moli di ossigeno, determinare la quantità in grammi di CO_2 ottenuta sapendo che la resa è del 90,00%.

3. L'idrogenocarbonato di sodio si decompone ad alta temperatura generando carbonato di sodio ed anidride carbonica e acqua. Calcolare la resa della reazione sapendo che da 54,0 g di reagente si ottengono 29,0 g di carbonato di sodio.

4. Il carburo di silicio, un abrasivo, è prodotto a partire da diossido di silicio e grafite, secondo la reazione:



300,00 g di SiO_2 vengono fatti reagire con 203,00 g di C, calcolare la quantità di carburo di silicio, in grammi, che si ottiene sapendo che la resa della reazione è del 82,00%.