

Solució problemes. Olimpíada de Química 2007

1. 11,6 grams d'alcohol

2. 6,9 atm.

3. a) $\text{CuO(s)} + \text{H}_2 \text{(g)} \rightarrow \text{Cu (s)} + \text{H}_2\text{O (g)}$
 $\text{Fe}_2\text{O}_3\text{(s)} + 3 \text{H}_2 \text{(g)} \rightarrow 2 \text{Fe (s)} + 3 \text{H}_2\text{O (g)}$

b) Composició centesimal:

48,7 % de CuO

51,3 % de Fe_2O_3