

## KEY – PERCENT YIELD PRACTICE (#7)

- 1) a)  $\underline{2}\text{LiOH} + \text{CaCl}_2 \rightarrow \underline{2}\text{LiCl} + \text{Ca}(\text{OH})_2$   
b) 30.94 g Ca(OH)<sub>2</sub>  
c) 86.46%
- 2) 42.1%
- 3) a) Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + Ca(NO<sub>2</sub>)<sub>2</sub> → CaCO<sub>3</sub> + 2NaNO<sub>2</sub>  
b) 141.7 g CaCO<sub>3</sub>  
c) 92.13%
- 4) a) 3Be + 2H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> → Be<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub> + 3H<sub>2</sub>  
b) 273 g Be<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>  
c) 82.5%
- 5) a) C<sub>3</sub>H<sub>8</sub> + 5O<sub>2</sub> → 3CO<sub>2</sub> + 4H<sub>2</sub>O  
b) 8.2 g H<sub>2</sub>O  
c) 6.2 g H<sub>2</sub>O