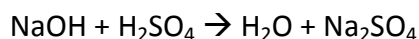
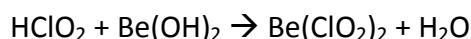


A impressão deste material não é obrigatória.

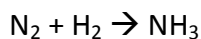
- 1 - Determine a massa de gás carbônico (CO₂) produzida na combustão completa de 45 g de eteno (C₂H₄).
- 2 – Determine a massa de água produzida na combustão completa de 9 g de eteno (C₂H₄).
- 3 – Determine a massa de gás oxigênio (O₂) consumida na combustão completa de 10 kg de gás hidrogênio (H₂).
- 4 – Determine a massa de sulfato de sódio (Na₂SO₄) produzida ao reagir 80 g de hidróxido de sódio (NaOH) segundo a reação abaixo:



- 5 – Determine a massa de gás carbônico (CO₂) produzida na combustão completa de 2,3 g de etanol (C₂H₆O).
- 6 – Determine a massa de gás oxigênio (O₂) consumida na combustão completa de 4,6 g de etanol (C₂H₆O).
- 7 – Determine o número de moléculas de gás oxigênio (O₂) consumida na combustão completa de 2,3 g de etanol (C₂H₆O).
- 8 – Determine o número de moléculas de água produzidas ao serem consumidos 136 g de ácido cloroso (HClO₂) segundo a reação abaixo:



- 9 – Determine o número de moléculas de amônia (NH₃) produzidas ao serem consumidos 2,8 g de gás nitrogênio (N₂) segundo a reação abaixo:



- 10 - Determine o número de moléculas de gás hidrogênio (H₂) produzidas ao serem consumidos 224 g de ferro metálico (Fe) segundo a reação abaixo:

