

Answers to problems 27-36 in page 330

Practice Problems

27. a. 6.6 mol H₂
b. 3.36 mol O₂
c. 8.12 mol H₂
28. a. 1.63×10^3 mol H₂O
b. 2.90×10^3 mol N₂H₄
c. 6.39×10^3 mol N₂
29. a. 1.08 mol O₂
b. 2.62 mol Al₂O₃
c. 1.99 mol Al₂O₃
30. a. 273 g H₂O
b. 58.1 g CaC₂
c. 26.9 g H₂O
31. a. 49.0 g O₂
b. 748 g KClO₃
c. 12.7 g KCl
32. 73.3 g Al₂O₃
33. 107 g O₂
34. a. 1.68 L O₂
b. 0.153 g KClO₃
c. 1.51×10^4 mL O₂
35. a. 113 L O₂
b. 25 L O₂
c. 7.41 L O₂
36. a. 1.34×10^{24} molecules NO₂
b. 9.67×10^{23} molecules NO
c. 1.88×10^{22} molecules O₂