

Name: _____

Block: _____

Date: _____

Chemistry 11

Mole Conversions Key

Assignment

1. a) 6.57L H₂S b) 2.69x10⁻³L c) 0.019L BrF d) 3.2x10³ L B₂H₆
2. a) 3.271x10⁻²²g Au b) 3.6x10⁻⁷g AgCl c) 0.469g C₃H₆ d) 13.0g SF₆
3. a) 0.0391mol C₁₀H₈ b) 2.47x10⁻³ mol K₃PO₄ c) 0.268mol NO₃F d) 4.46x10⁻⁵mol O₃
e) 7.56x10⁻¹²mol Pt f) 1.000x10⁻⁷mol PCl₅
4. a) 7.53x10⁶g/mol b) 413g/mol c) 178g/mol d) 248.2g/mol e) 93.0g/mol f) 329.6g/mol
5. a) 1.52x10⁻³g/mL b) 0.01020L/mol c) 0.0207mol CS₂ d) 0.704g/mL e) 0.899mL Ag
f) 2.28g/mL g) 129mol C₂H₅OH h) 34.0g/mol i) 0.418mL NaCl j) 62.2g/mol
k) 0.013L/mol
6. a) 18 atoms b) 5.39x10⁷L COF₂ c) 4.38x10²³ molecules d) 1.12x10⁻³mol HCN
e) 10.5L ClF₃ f) 0.457mol Fe g) 3.36x10²¹molecules NOCl h) 9.755g Pt i) 136.5g/mol
j) 2.32x10⁻³g/mL k) 0.0935g Kr l) 8.573x10⁻³L/mol m) 63.9g/mol n) 1.05g/mL
o) 6.99x10⁻⁴mol CuSCN p) 3.73mL q) 5.49x10⁻⁴g/mol r) 51.9g/mol s) 1.74mol HgS