## Review Key

January 23, 2018 12:18 PM



Mole Conversions Wksht Key

Name:	Block:	Date:
Chemistry 11	Mole Conversions Key	Assignment

1. a)  $6.57L H_2S$  b)  $2.69x10^{-3}L$  c) 0.019L BrF d)  $3.2x10^3$  L  $B_2H_6$ 

- 2. a)  $3.271 \times 10^{-22}$  g Au b)  $3.6 \times 10^{-7}$  g AgCl c) 0.469 g  $C_3$ H<sub>6</sub> d) 13.0 g SF<sub>6</sub>
- 3. a) 0.0391mol  $C_{10}H_8$  b)  $2.47x10^{-3}$  mol  $K_3PO_4$  c) 0.268mol  $NO_3F$  d)  $4.46x10^{-5}$ mol  $O_3$  e)  $7.56x10^{-12}$ mol Pt f)  $1.000x10^{-7}$ mol  $PCl_5$
- 4. a) 7.53x10<sup>6</sup>g/mol b) 413g/mol c) 178g/mol d) 248.2g/mol e) 93.0g/mol f) 329.6g/mol
- 5. a)  $1.52 \times 10^{-3} \text{g/mL}$  b) 0.01020 L/mol c) 0.0207 mol CS $_2$  d) 0.704 g/mL e) 0.899 mL Ag f) 2.28 g/mL g) 129 mol C $_2 \text{H}_5 \text{OH}$  h) 34.0 g/mol i) 0.418 mL NaCl j) 62.2 g/mol k) 0.013 L/mol
- 6. a)  $18 \text{ atoms b) } 5.39 \times 10^7 \text{L COF}_2$  c)  $4.38 \times 10^{23}$  molecules d)  $1.12 \times 10^{-3} \text{mol HCN}$  e)  $10.5 \text{L CIF}_3$  f) 0.457 mol Fe g)  $3.36 \times 10^{21} \text{molecules NOC1}$  h) 9.755 g Pt i) 136.5 g/mol j)  $2.32 \times 10^{-3} \text{g/mL}$  k) 0.0935 g Kr l)  $8.573 \times 10^{-3} \text{L/mol}$  m) 63.9 g/mol n) 1.05 g/mL o)  $6.99 \times 10^{-4} \text{mol CuSCN}$  p) 3.73 mL q)  $5.49 \times 10^{-4} \text{g/mol}$  r) 51.9 g/mol s) 1.74 mol HgS