

Name: _____

Block: _____

Date: _____

Chemistry 11

Uncertainty Key

Assignment

1. a) 2 b) 3 c) 3 d) 2 e) 5 f) 3 g) 1 h) 4

2. a) 14.9 g² b) 180.3 kg c) 0.220 L d) 0.715 mL e) -0.001103 or -1.103×10^{-3} f) -610.8 ns
g) 1246 cal h) -250. g² or -2.50×10^2 g²

3. a) 8.96×10^3 b) 2.3×10^{-4} c) 8.6×10^4 d) 7.5×10^7 e) 2.53×10^{-6}

4. a) 4.598×10^7 b) 2.53×10^{-4} c) correct

5. a) $d = 0.586$ g/mL b) $d = 8.36$ g/cm³, material is not iron. c) 359 g of gold d) 27.6 cm³
e) 2.70 g/cm³

6. a) 3.22 ± 0.02 cm b) 7.88 ± 0.02 cm c) 5.00 ± 0.02 cm

7. a) 27.0 ± 0.1 mL b) 17.0 ± 0.1 mL c) 24.9 ± 0.1 mL d) 11.9 ± 0.1 mL

8. a) 0.72 ± 0.01 cm b) 1.18 ± 0.01 cm c) 1.28 ± 0.01 cm d) 1.64 ± 0.01 cm

9. a) 3.8 ± 0.1 mm b) 7.0 ± 0.1 mm

10. a) 2.35 ± 0.01 g b) 0.77 ± 0.01 mL c) 156.5 ± 0.1 g