REVIEW PROBLEM SET (KEY)

- 1) a) Na⁺
- b) O²⁻
- c) Ca²⁺
- d) I-
- e) Fe²⁺
- f) Cu⁺

- g) OH
- h) NO₃
- i) SO₄²-j) PO₄³-k) CO₃²-
- 1) NH₄⁺

- m) HCO₃-
- 2) a) Na₂S
- b) MgF₂
- c) Al₂O₃

- d) FeCl₃ g) (NH₄)₃PO₄
- e) K_2SO_4
- f) $Al(NO_3)_3$

- 3) a) 3+
 - b) 5-
- 4) $1 \text{ Cr}_2\text{O}_3 + 6 \text{ HBr} \rightarrow 2 \text{ CrBr}_3 + 3 \text{ H}_2\text{O}$
- 5) 238.011 g
- 6) a) 0.4376 mol
- b) 0.2188 mol
- c) 0.1393 mol

- 7) a) 8.387×10^{22} molecules
 - b) 1.677 x 10²³ N atoms
- 8) a) $0.08157 \text{ mol Al}^{3+}$
 - b) 0.2447 mol ClO₄-
 - c) 0.9788 mol O
- 9) a) 4.73 x 10⁻²² mol
 - b) 8.99 x 10⁻²¹ g
- 10) a) 1.959 g
 - b) 3.106 g
- 11) a) 3.71×10^6
- b) 4.2 x 10⁻⁶
- c) 3×10^{0}

- 12) a) 630000
- b) .040760

- 13) a) 80
- b) 81
- c) 81.0
- d) 81.04
- e) 81.040

- 14) a) 106.5
- b) 106.48
- c) 106.480
- d) 106.4804

- 15) a) 0.09
- b) 0.090
- c) 0.0900
- d) 0.08996

- 16) a) 0.0
- b) 0.03
- c) 0.030
- d) 0.0296

- 17) a) 11.78
- b) 0.07
- c) 21.00
- d) 16.1
- e) 2
- 2 f) 2.300

- 18) a) 4.55 x 10⁸
- b) 7.39 x 10⁻⁸
- c) 1.0 x 10⁻⁷
- d) 1.5743 x 10⁷

- 19) a) 30.48466
- b) 49.81089
- c) 1.05545
- d) +3.24617, -0.61037

- $(20)_a)_V = nRT/P$
 - b) n = PV/RT
 - c) T1 = P1V1T2/P2V2
- 21) a) 347 mm
- b) 0.347 m
- c) 3.47 x 10⁻⁴ km

- 22) 134.7 g
- $23) 0.490 \text{ cm}^3$
- 24) 894 m
- 25) 3.500 g has 4 sig figs while 3.5 g has 2 sig figs. It is a difference in the precision of the value.
- 26) 72.93% salt
- 27) 182.9 kg