

16) mol/L (moles of solute/liters of solution)

18) No

19) 1) 106 g/mol 2) 0.167M

B. 0.953 M NH_4Br

20) 1. H_2SO_4 2. H_2O 3. 343g

B. 1140g

21) 0.143 mol NaOH

22) a. 132.1 g/mol b. 4.000M

23) a. Determine Molar mass of AgNO_3

b. 169.9 g/mol c. 1000mL

24) a. $2\text{H}_3\text{PO}_4 + 3\text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow$

$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 6\text{H}_2\text{O}$

b. 698g $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ 243g H_2O

28) a. 342g b. 0.182m

29) 0.920kg