

## KEY - MOLARITY PRACTICE #1

- 1) 0.82 M
- 2) 9.6 g  $\text{Na}_3\text{N}$
- 3) 0.162 M
- 4) 1.67 mol  $\text{ZnCl}_2$
- 5) 0.029 M
- 6) 315 g  $\text{Cs}_3\text{PO}_4$
- 7) 0.415 M
- 8) 0.248 mol  $\text{AlI}_3$
- 9) 380 g  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- 10) 0.0277 M
- 11) 2.4 M
- 12) 0.0176 M
- 13) 0.019 M
- 14) 0.186 M
- 15) 4.9 g  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- 16) 179 g  $\text{Mg Cl}_2$
- 17) 1800 g  $\text{HCl}$
- 18) 5.51 g  $\text{KSCN}$