

## KEY – ALL GAS LAWS PRACTICE (#2)

- |                                       |                               |
|---------------------------------------|-------------------------------|
| 1) 254 mL O <sub>2</sub>              | 14) 466 K                     |
| 2) 223 mL CO <sub>2</sub>             | 15) 99.8 kPa                  |
| 3) 1.90 atm                           | 16) 450 mm Hg NH <sub>3</sub> |
| 4) 65.2 L Xe                          | 17) 42.2 mL                   |
| 5) 507.93 torr He                     | 18) 353 K H <sub>2</sub>      |
| 6) 848 cm <sup>3</sup> N <sub>2</sub> | 19) 82.7 kPa                  |
| 7) 205 K Cl <sub>2</sub>              | 20) 290 K CH <sub>4</sub>     |
| 8) 342 K O <sub>2</sub>               | 21) 0.241 mol H <sub>2</sub>  |
| 9) 34.3 cc Ar                         | 22) 17.4 L                    |
| 10) 2.81 L CO                         | 23) 84.2 K Ne                 |
| 11) 1050 mm Hg F <sub>2</sub>         | 24) 1490 K                    |
| 12) 277 K Ne                          | 25) 51.9 g/mol                |
| 13) 613 torr                          |                               |