

## Esercitazioni Numeriche e di Laboratorio di Chimica di Base

### Soluzioni Esercizi Capitolo 3

- 3.1 R = 0.600 atm
- 3.2 R = 1.97 atm
- 3.3 R = 839 K
- 3.4 R = 5.57 atm
- 3.5 R = 2.34 atm
- 3.6 R = 0.00729 atm
- 3.7 R = 0.0933 L
- 3.8 R = 100920 Pa
- 3.9 R = 0.373 atm
- 3.10 R = 4.10 L
- 3.11 R = 1.09 g ; 0.864 atm
- 3.12 R = 0.00306 mol
- 3.13 R =  $46.4 \cdot 10^3$  L
- 3.14 R =  $1.42 \text{ g L}^{-1}$
- 3.15 R:  $P(\text{NH}_3) = 102 \text{ atm}$ ;  $P(\text{N}_2) = 33.3 \text{ atm}$ ;  $P(\text{O}_2) = 62.4 \text{ atm}$ ;  $P(\text{NO}) = 51.9 \text{ atm}$
- 3.16 R: % volume di azoto = 20.0%; % in volume di metano 80.0%
- 3.17 R:  $P(\text{N}_2) = 3.54 \text{ atm}$  ;  $P(\text{SO}_2) = 1.46 \text{ atm}$
- 3.18 R = 0.563
- 3.19 R:  $P(\text{C}_2\text{H}_2) = P(\text{C}_2\text{H}_6) = 0.500 \text{ atm}$
- 3.20 R:  $P(\text{SO}_2) = 0.700 \text{ atm}$ ;  $P(\text{SO}_2\text{Cl}_2) = 0.800 \text{ atm}$