

Corrigé : Révision : Les gaz et l'atmosphère

1. a. 206 kPa b. 0,841 atm c) $1,14 \times 10^3$ torrs d) 80,0 kPa
2. Si le volume augmente, la pression diminue. Si le volume diminue, la pression augmente. Les exemples vont varier.
3. Si la température augmente, le volume augmente. Si la température diminue, le volume diminue. Les exemples vont varier.
4. 1,04 L
5. 811 torrs
6. a. 298 K b. 310 K
7. a. 100 °C b. - 175 °C
8. 52,1 kPa
9. 8,3 L
10. 163 ml
11. 0,43 atm
12. 148 K
13. Si on double le volume, la pression diminue de la moitié. Si on double le volume, la température double.
14. 0 ml C'est impossible. Les particules ne peuvent pas disparaître. Ils occupent un volume.