

Fișă de autoevaluare
Clasa aIX-a Legile gazelor

1. La ce presiune se află oxigenul gazos într-un cilindru de oțel de 40L, știind că la presiunea de 1 atm s-au introdus în cilindru 6000L oxigen?
- a. 1atm
 - b. 150atm
 - c. 1,5atm
 - d. 15 atm
2. Ce volum va ocupa la 200°C o cantitate de hidrogen, știind ca la 10°C , aceeași cantitate ocupa un volum de 12L la $p=\text{constant}$?
- a. 1251L
 - b. 21L
 - c. 152L
 - d. 20,05L
3. Știind ca la 20°C presiunea unei cantități de azot dintr-un vas este de 2atm, să se afle la ce temperatură azotul din vas va avea presiunea de 6atm?
- a. 987K
 - b. 273K
 - c. 879K
 - d. 789K
4. Un vas de 20L conține azot la $t=20^{\circ}\text{C}$ și $p=2\text{atm}$. Care va fi presiunea azotului din vas dacă temperatura scade la 0°C ?
- a. 1,88atm
 - b. 1atm
 - c. 1,86atm
 - d. 1,5atm
5. Ce volum ocupa 14,2kg Cl_2 la temperatura de 273°C și $p=6\text{atm}$?
- a. 1492,4L
 - b. 492L
 - c. 44,8L
 - d. 134,4L