

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