

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 că la 10°C , aceeași cantitate ocupă un volum de 12L la $p=\text{constant}$?

- a.1251L
- b. 21L
- c.152L
- d. 20,05L

3.Stiind că 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 ocupă $14,2\text{kgCl}_2$ la temperatură de 273°C și $p=6\text{atm}$?

- a. 1492,4L
- b. 492L
- c.44,8L
- d.134,4L