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 200^0C o cantitate de hidrogen, stiind ca la 10^0C, aceeasi cantitate ocupa un volum de 12L la p=constant?
a.1251L
b. 21L
c.152L
d. 20,05L

3.Stiind ca la 20^0C presiunea unei cantitati de azot dintr-un vas este de 2atm, sa se afle la ce temperatura azotul din vas va avea presiunea de 6atm?
a.987K
b.273K
c.879K
d.789K

4.Un vas de 20L contine azot la t=20^0C si p=2atm.Care va fi presiunea azotului din vas daca temperatura scade la 0^0C?
a.1,88atm
b.1atm
c.1,86atm
d.1,5atm

5.Ce volum ocupa 14,2kgCl_2 la temperatura de 273^0C si p=6atm?
a. 1492,4L
b. 492L
c.44,8L
d.134,4L

LIVEWORKSHEETS