

DATA  
COGNOME

CLASSE  
NOME

ORA INIZIO  
ORA CONSEGNA

Ricordando che la legge dei gas perfetti è  $PV = nRT$  risolvi i seguenti problemi

1. Calcolate la pressione dentro il cinescopio di un televisore, posto che il volume del tubo sia di 5,0 L, temperatura 23 °C e la quantità di gas di azoto  $N_2$  presente sia di 0,010 mg.

RISPOSTA

2. Calcolate la pressione (in atmosfere) esercitata da 1,0 g di biossido di carbonio ( $CO_2$ ) in un pallone del volume di 1,0 L a 300 °C.

RISPOSTA

3. Un motore d'automobile mal registrato può, girando in folle immettere nell'atmosfera fino a 1,00 mol di CO al minuto. A 27 °C quale volume di CO, riferito a 1,00 atm, verrebbe emesso al minuto?

RISPOSTA