1. V nádobe je plyn s teplotou 27°C a tlakom 4 MPa. Aký bude jeho tlak, ak z nádoby vypustíme polovičné množstvo plynu a teplota pri tom klesne o 15°C?
2. V nádobe s vnútorným objemom 10 litrov je uzavretý vzduch pri tlaku 105 Pa. Nádobu spojíme krátkou trubicou s inou nádobou s vnútorným objemom 5 litrov, v ktorej je vákuum. Určte výsledný tlak vzduchu. Predpokladáme, že teplota vzduchu je stála a objem trubice je zanedbateľný vzhľadom k objemom nádob.
3. Plyn uzavretý v nádobe má pri teplote 15°C tlak 4.105 Pa. Pri akej teplote bude mať tlak 5.105 Pa? Predpokladáme, že vnútorný objem nádoby je stály.
4. Teplota plynu pri stálom tlaku sa zvýšila z 27°C na 39°C. O koľko percent sa zväčšil jeho objem?
5. V nádobe je plyn s teplotou 27°C a tlakom 4 MPa. Aký bude jeho tlak, ak z nádoby vypustíme polovičné množstvo plynu a teplota pri tom klesne o 15°C?
6. V nádobe s vnútorným objemom 10 litrov je uzavretý vzduch pri tlaku 105 Pa. Nádobu spojíme krátkou trubicou s inou nádobou s vnútorným objemom 5 litrov, v ktorej je vákuum. Určte výsledný tlak vzduchu. Predpokladáme, že teplota vzduchu je stála a objem trubice je zanedbateľný vzhľadom k objemom nádob.
7. Plyn uzavretý v nádobe má pri teplote 15°C tlak 4.105 Pa. Pri akej teplote bude mať tlak 5.105 Pa? Predpokladáme, že vnútorný objem nádoby je stály.
8. Teplota plynu pri stálom tlaku sa zvýšila z 27°C na 39°C. O koľko percent sa zväčšil jeho objem?
9. V nádobe je plyn s teplotou 27°C a tlakom 4 MPa. Aký bude jeho tlak, ak z nádoby vypustíme polovičné množstvo plynu a teplota pri tom klesne o 15°C?
10. V nádobe s vnútorným objemom 10 litrov je uzavretý vzduch pri tlaku 105 Pa. Nádobu spojíme krátkou trubicou s inou nádobou s vnútorným objemom 5 litrov, v ktorej je vákuum. Určte výsledný tlak vzduchu. Predpokladáme, že teplota vzduchu je stála a objem trubice je zanedbateľný vzhľadom k objemom nádob.
11. Plyn uzavretý v nádobe má pri teplote 15°C tlak 4.105 Pa. Pri akej teplote bude mať tlak 5.105 Pa? Predpokladáme, že vnútorný objem nádoby je stály.
12. Teplota plynu pri stálom tlaku sa zvýšila z 27°C na 39°C. O koľko percent sa zväčšil jeho objem?
13. V nádobe je plyn s teplotou 27°C a tlakom 4 MPa. Aký bude jeho tlak, ak z nádoby vypustíme polovičné množstvo plynu a teplota pri tom klesne o 15°C?
14. V nádobe s vnútorným objemom 10 litrov je uzavretý vzduch pri tlaku 105 Pa. Nádobu spojíme krátkou trubicou s inou nádobou s vnútorným objemom 5 litrov, v ktorej je vákuum. Určte výsledný tlak vzduchu. Predpokladáme, že teplota vzduchu je stála a objem trubice je zanedbateľný vzhľadom k objemom nádob.
15. Plyn uzavretý v nádobe má pri teplote 15°C tlak 4.105 Pa. Pri akej teplote bude mať tlak 5.105 Pa? Predpokladáme, že vnútorný objem nádoby je stály.
16. Teplota plynu pri stálom tlaku sa zvýšila z 27°C na 39°C. O koľko percent sa zväčšil jeho objem?