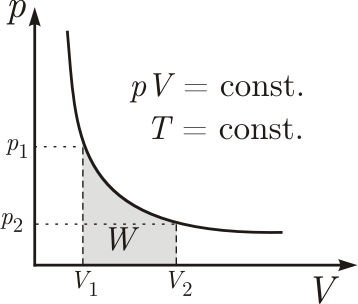
1. Napíš, ako sa nazýva dej, pri ktorom sa nemení teplota Ttermodynamickej sústavy:
2. Ktorý matematický zápis opisuje vzájomnú závislosť stavových fyzikálnych veličín plynu a **množstva plynu** v uzatvorenej nádobe?

a)  b)  c)  d) 

1. Výsledky merania tlaku *p* plynu uzavretého pod piestom injekčnej striekačky sme znázornili v závislosti od objemu *V* . V stavovom diagrame p-V (závislosť tlaku na objeme plynu) má krivka **hyperbolický priebeh** podľa rovnice:  p.V = const  Napíšte ako sa **nazýva krivka popisujúca zmeny stavových veličín počas tohto deja**? **Ako sa nazýva tento dej?**



1. Ako znie 1. Termodynamický zákon? Vzorcom aj slovne.
2. Napíš kalorimetrickú rovnicu.
3. Napíš všetky tvary stavovej rovnice.
4. Stručne charakterizuj izochorický dej.

Vnútorná štruktúra plynov, deje v plynoch, skupina A

1. Charakterizujte Izobarický dej ( aj z energetického hľadiska)
2. Čo je to merná tepelná kapacita a ako ju vypočítame?
3. Kedy môže nastať zmena vnútornej energie?
4. Definuj 1. Termodynamický zákon – vzorcom aj slovne.
5. Čo vyjadruje kalorimetrická rovnica?
6. Kedy nastáva adiabatická kompresia?
7. Ako vypočítame účinnosť?
8. Nakresli graf izochorockého deja.
9. Napíš všetky vzťahy pre stavovú rovnicu.
10. **Ideálny plyn uzavretý v nádobe s objemom 2,5 l má teplotu -13 °C. Aký je jeho tlak, ak je v plyne 1024 molekúl?**

Vnútorná štruktúra plynov, deje v plynoch, skupina B

1. Aký je prevod medzi Celziovou a Termodynamickou teplotnou stupnicou?
2. Charakterizujte Izotermický dej ( aj z energetického hľadiska)
3. Kedy môže nastať zmena vnútornej energie?
4. Definuj 1. Termodynamický zákon – vzorcom aj slovne.
5. Kedy nastáva adiabatická expanzia?
6. Napíš kalorimetrickú rovnicu a vysvetli jej význam.
7. Nakresli graf izobarického deja.
8. Napíš všetky vzťahy pre stavovú rovnicu.
9. Aký je to adiabatický dej a kruhový dej?
10. **Určte v litroch objem oxidu uhličitého o hmotnosti 1,0 g pri teplote 21 °C a tlaku 1,0 kPa. Za daných podmienok oxid uhličitý považujeme za ideálny plyn. (Mm=44 g/mol)**

Vnútorná štruktúra plynov, deje v plynoch, skupina A

1. Charakterizujte Izobarický dej ( aj z energetického hľadiska)
2. Čo je to merná tepelná kapacita a ako ju vypočítame?
3. Kedy môže nastať zmena vnútornej energie?
4. Definuj 1. Termodynamický zákon – vzorcom aj slovne.
5. Čo vyjadruje kalorimetrická rovnica?
6. Kedy nastáva adiabatická kompresia?
7. Ako vypočítame účinnosť?
8. Nakresli graf izochorockého deja.
9. Napíš všetky vzťahy pre stavovú rovnicu.
10. **Ideálny plyn uzavretý v nádobe s objemom 2,5 l má teplotu -13 °C. Aký je jeho tlak, ak je v plyne 1024 molekúl?**

Vnútorná štruktúra plynov, deje v plynoch, skupina B

1. Aký je prevod medzi Celziovou a Termodynamickou teplotnou stupnicou?
2. Charakterizujte Izotermický dej ( aj z energetického hľadiska)
3. Kedy môže nastať zmena vnútornej energie?
4. Definuj 1. Termodynamický zákon – vzorcom aj slovne.
5. Kedy nastáva adiabatická expanzia?
6. Napíš kalorimetrickú rovnicu a vysvetli jej význam.
7. Nakresli graf izobarického deja.
8. Napíš všetky vzťahy pre stavovú rovnicu.
9. Aký je to adiabatický dej a kruhový dej?
10. **Určte v litroch objem oxidu uhličitého o hmotnosti 1,0 g pri teplote 21 °C a tlaku 1,0 kPa. Za daných podmienok oxid uhličitý považujeme za ideálny plyn. (Mm=44 g/mol)**