



INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Projekt (registrační číslo: CZ.1.07/1.1.24/01.0114)

PODPORA CHEMICKÉHO A FYZIKÁLNÍHO VZDĚLÁVÁNÍ NA GYMNÁZIUM KOMENSKÉHO V HAVÍŘOVĚ

Soubor: FYZIKA PRO 2. ROČNÍK GYMNÁZIA

Název pracovního listu: 1. ZÁKLADNÍ POZNATKY MOLEKULOVÉ FYZIKY A TERMODYNAMIKY

Autor: Mgr. Monika Bouchalová

A) Vyberte pravdivá tvrzení:

1. Termodynamická metoda

- a) zkoumá pohyb částic a jejich vzájemné působení
- b) popisuje vlastnosti látek z makroskopického hlediska
- c) pracuje s veličinami, které lze změřit, zákony ke kterým dospěje, mají statistický charakter

2. Kinetická teorie látek je založena na

- a) výpočtech kinetické energie
- b) vztazích mezi stavovými veličinami
- c) experimentálně ověřených poznatků

3. Výhodou termodynamické stupnice je, že

- a) teplotní rozdíl v Kelvinech je stejný jako ve stupních
- b) není závislá na náplni teploměru
- c) je ovlivňována pouze změnou tlaku okolního prostředí

B) Doplňte:

- 4. Neustálý a neuspořádaný pohyb částic nazýváme
- 5. Důkazem tohoto pohybu je, a
- 6. Přitažlivá síla mezi dvěma částicemi se s rostoucí vzdáleností
- 7. Mezi dvěma srážkami se molekuly plynu pohybují
- 8. Celková vnitřní potenciální energie soustavy molekul plynu je než celková vnitřní kinetická energie částic téhož plynu stejné hmotnosti.
- 9. Střední vzdálenost mezi molekulami pevné látky je
- 10. Příkladem plazmatické látky je nebo
- 11. Soustava, u níž nedochází k tepelné výměně s okolím, se nazývá
- 12. 100°C je definováno jako
- 13. Počátkem termodynamické stupnice je termodynamická teplota, takzvaná
- 14. Převedte 300°C na K.
- 15. Převedte 136 K na $^{\circ}\text{C}$

Tento projekt je spolufinancován Evropským sociálním fondem a státním rozpočtem České republiky.