

Autor: Petr Pátek

Vhodné zařazení: Fyzika

Ročník: osmý -první pololetí

Ověření: 02.12.2012 v 8.A

Časová náročnost: 5 minut

Metodické poznámky:

Test řešíme výběrem z nabídnutých odpovědí. Ke každé otázce je správná právě jedna odpověď. Odpověď, kterou považujeme za správnou označíme zakroužkováním příslušného písmene. Pokud chceme změnit označení, kroužek škrtneme křížkem a zakroužkujeme jinou odpověď.

Test lze použít v prvním pololetí osmému ročníku jako orientační prověrku pochopení nové látky na konci vyučovací hodiny, nebo jako klasifikovaný test na počátku kterékoli následující hodiny.

Správné řešení:

Test č.:	1.ot.	2.ot.	3.ot.	4.ot.	5.ot.
9.A	b	b	d	a	a
9.B	a	a	c	c	d

8. roč.	9/A – TEPLŮ	2011/2012
Čas: max. 5 minut		
Tř: 8.....	Jméno.....	Dat:.....
1. Jaké znáš skupenství látek?		
a) Sypké, tekuté, tuhé.		
b) Pevné, kapalné, plynné.		
c) Krystalické, amorfni, difúzní.		
d) Voda, led, pára.		
e) Žádná z uvedených odpovědí není pravdivá.		
2. Porovnej síly mezi molekulami v závislosti na skupenství.		
a) U plynů slabé, u kapalin malé, u pev látek nejmenší.		
b) U plynů žádné, u kapalin slabé, u pev. látek značné.		
c) U plynů malé, u kapalin žádné, u pev látek nejmenší.		
d) U plynů slabé, u kapalin nulové, u pev látek stoprocentní.		
e) Žádná z uvedených odpovědí není pravdivá.		
3. Co je teplota?		
a) Fyzikální veličina , která popisuje velikost tepla.		
b) Fyzikální veličina , která vyjadřuje velikost chladu.		
c) Fyzikální veličina , která popisuje velikost tělesa.		
d) Fyz. veličina, která popisuje stav tělesa.		
e) Žádná z uvedených odpovědí není pravdivá.		
4. Co považujeme za vnitřní energii tělesa?		
a) Součet vazebné (potenciální) a kinetické energie částic.		
b) Rozdíl vazebné(potenciální) a pohybové energie částic.		
c) Součin vazebné(potenciální) a kinetické energie částic.		
d) Podíl vazebné(potenciální) a pohybové energie částic.		
e) Žádná z uvedených odpovědí není pravdivá.		
5. Co ovlivňuje rychlost pohybu molekul tělesa?		
a) Teplota tělesa.		
b) Hmotnost tělesa.		
c) Hustota tělesa.		
d) Teplota tělesa.		
e) Žádná z uvedených odpovědí není pravdivá.		

8. roč.	9/B – TEPLŮ	2011/2012
Čas: max. 5 minut		
Tř: 8.....	Jméno.....	Dat:.....
1. Jaké znáš skupenství látek?		
a) Pevné, kapalné, plynné.		
b) Sypké, tekuté, tuhé.		
c) Krystalické, amorfni, difúzní		
d) Voda, led, pára.		
e) Žádná z uvedených odpovědí není pravdivá.		
2. Porovnej síly mezi molekulami v závislosti na skupenství.		
a) U plynů žádné, u kapalin slabé, u pev. látek značné.		
b) U plynů slabé, u kapalin malé, u pev. látek nejmenší.		
c) U plynů malé, u kapalin žádné, u pev. látek nejmenší.		
d) U plynů slabé, u kapalin nulové, u pev. látek stoprocentní.		
e) Žádná z uvedených odpovědí není pravdivá.		
3. Co je teplota?		
a) Fyzikální veličina , která popisuje velikost tepla.		
b) Fyzikální veličina , která vyjadřuje velikost chladu.		
c) Fyz. veličina, která popisuje stav tělesa.		
d) Fyzikální veličina , která popisuje velikost tělesa.		
e) Žádná z uvedených odpovědí není pravdivá.		
4. Co považujeme za vnitřní energii tělesa?		
a) Součin vazebné(potenciální) a kinetické energie částic.		
b) Rozdíl vazebné(potenciální) a pohybové energie částic.		
c) Součet vazebné (potenciální) a kinetické energie částic.		
d) Podíl vazebné(potenciální) a pohybové energie částic.		
e) Žádná z uvedených odpovědí není pravdivá.		
5. Co ovlivňuje rychlost pohybu molekul tělesa?		
a) Teplota tělesa.		
b) Hmotnost tělesa.		
c) Hustota tělesa.		
d) Teplota tělesa.		
e) Žádná z uvedených odpovědí není pravdivá.		