

Autor: Petr Pátek

Vhodné zařazení: Fyzika

Ročník: šestý – druhé pololetí

Ověřeno: 02.05.2011 v 6.B

Časová náročnost: 2x5 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 ve druhém pololetí šestého ročníku jako orientační prověrku pochopení nové látky na konci vyučovací hodiny, nebo jako klasifikovaný test na počátku kterékoliv následující hodiny.

Správné řešení:

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

e) Žádná z uvedených odpovědí není pravdivá.

6. roč. -II. pol	4/ A	Datum:
Čas: max. 5 minut	tř.:	Jméno:
1. Jak se liší iont a elektricky neutrální atom?		
a) V ničem se neliší b) Liší se barvou c) Iont je atom, který se navenek jeví jako elektricky nabitý. d) Iont je atom, který se navenek jeví jako elektricky vybitý e) Žádná z uvedených odpovědí není pravdivá.		
2. Jakým způsobem lze vytvořit iont?		
a) Přidáním elektronu do obalu, nebo jeho odebráním. b) Přidáním protonu do obalu, nebo jeho odebráním. c) Přidáním neutronu do obalu, nebo jeho odebráním. d) Přidáním neutronu do jádra atomu, nebo jeho odebráním. e) Žádná z uvedených odpovědí není pravdivá.		
3. Jak vznikne kladný iont?		
a) Odebráním protonu z obalu atomu. b) Odebráním neutronu z obalu atomu. c) Přidáním protonu do obalu atomu. d) Odebráním elektronu z obalu atomu. e) Žádná z uvedených odpovědí není pravdivá.		
4. Jak vznikne záporný iont?		
a) Odebráním elektronu z obalu atomu. b) Odebráním neutronu z obalu atomu. c) Přidáním protonu do obalu atomu d) Přidáním elektronu do jádra atomu. e) Žádná z uvedených odpovědí není pravdivá.		
5. Co je kationt?		
a) Záporný iont. b) Neutrální iont c) Barevný iont. d) Kladný iont		

6. roč. -II. pol	4/ B	Datum:
Čas: max. 5 minut	tř.:	Jméno:
1. Co je kationt?		
a) Kladný iont b) Záporný iont c) Neutrální iont d) Barevný iont. e) Žádná z uvedených odpovědí není pravdivá.		
2. Jak se liší iont a elektricky neutrální atom?		
a) V ničem s neliší b) Iont je atom, který se navenek jeví jako elektricky nabitý. c) Iont je atom, který se navenek jeví jako elektricky vybitý d) Liší se vůní. e) Žádná z uvedených odpovědí není pravdivá.		
3. Jakým způsobem lze vytvořit iont?		
a) Přidáním protonu do obalu, nebo jeho odebráním. b) Přidáním neutronu do jádra atomu, nebo jeho odebráním. c) Přidáním neutronu do obalu, nebo jeho odebráním. d) Přidáním elektronu do obalu, nebo jeho odebráním. e) Žádná z uvedených odpovědí není pravdivá.		
4. Jak vznikne kladný iont?		
a) Odebráním elektronu z jádra atomu b) Odebráním protonu z obalu atomu. c) Odebráním neutronu z obalu atomu. d) Přidáním protonu do obalu atomu. e) Žádná z uvedených odpovědí není pravdivá.		
5. Jak vznikne záporný iont?		
a) Přidáním elektronu do obalu atomu. b) Přidáním protonu do obalu atomu. c) Odebráním elektronu z obalu atomu. d) Odebráním neutronu z obalu atomu.		

e) Žádná z uvedených odpovědí není pravdivá.		
6. roč.-II.pol	3/A	Datum:
Čas: max 5 minut	tř:	Jméno:
1. Jak označujeme kladné náboje?		
a) Znaménkem -.		
b) Znaménkem *.		
c) Znaménkem +.		
d) Žádným znaménkem		
e) Žádná z odpovědí není pravdivá		
2. Jak označujeme záporné náboje?		
a) Žádná z odpovědí není pravdivá		
b) Znaménkem -.		
c) Znaménkem +.		
d) Žádným znaménkem		
e) Znaménkem *.		
3. Porovnej velikost náboje protonu a elektronu.		
a) Proton má menší náboj		
b) Žádná z odpovědí není pravdivá		
c) Proton má dvakrát větší náboj než elektron.		
d) Náboje protonu a elektronu jsou stejné.		
e) Proton má větší náboj		
4. Jakou vlastnost má elektricky neutrální atom?		
a) Nemá žádný elektron		
b) Nemá žádný proton.		
c) Jako by neměl elektrický náboj.		
d) Nemá žádnou hmotnost.		
e) Žádná z odpovědí není pravdivá.		
5. Kdy se atom projeví jako elektricky nabitá částice?		
a) Porušíme-li rovnováhu mezi počtem protonů a elektronů		
b) Přidáme-li mu neutron.		
c) Odebereme-li mu neutron.		
d) Přidáme-li do obalu proton.		
e) Žádná z odpovědí není pravdivá		

6. roč.-II.pol			3/B	Datum:
Čas: max 5 minut		tř:	Jméno:	
1. Jak označujeme záporné náboje?				
a) Znaménkem *.				
b) Znaménkem -.				
c) Žádná z odpovědí není pravdivá				
d) Znaménkem +.				
e) Žádným znaménkem.				
2. Jak označujeme kladné náboje?				
a) Znaménkem +.				
b) Znaménkem -.				
c) Žádná z odpovědí není pravdivá.				
d) Znaménkem *.				
e) Žádným znaménkem.				
3. Kdy se atom projeví jako elektricky nabitá částice?				
a) Odebereme-li mu neutron.				
b) Žádná z odpovědí není pravdivá.				
c) Porušíme-li rovnováhu mezi počtem protonů a elektronů.				
d) Přidáme-li mu neutron.				
e) Přidáme-li do jádra elektron.				
4. Porovnej velikost náboje protonu a elektronu.				
a) Náboje protonu a elektronu jsou stejné.				
b) Žádná z odpovědí není pravdivá.				
c) Proton má větší náboj.				
d) Proton má dvakrát větší náboj než elektron.				
e) Proton má menší náboj.				
5. Jakou vlastnost má elektricky neutrální atom?				
a) Nemá žádný proton.				
b) Nemá žádný elektron				
c) Nemá žádnou hmotnost				
d) Jako by neměl elektrický náboj				
e) Žádná z odpovědí není pravdivá				

