

TRETMAN GASOVA Domaći zadatak	<u>Student:</u> Bulajić Iva (4/2018)	<u>Poeni:</u>
<p>1) Gas mase 3 kg i sastava u zapreminskim procentima (<i>vol%</i>): 59 % C₂H₆ i 41 % CO, miješa se sa 9 kg gasa sastava u zapreminskim procentima (<i>vol%</i>): 25 % CO, 32 % N₂ i 43 % C₂H₆. Nastala smješa ima svojstva idealne gasovite smješe. ODREDITI:</p> <p>a) Maseni sastav smješe; b) Zapreminski sastav smješe; c) Zapreminu smješe pri temperaturi od 201 °C i pod pritisku od 0.27 bar u odnosu na normalni pritisak.</p>		
<p>2) Gas zapremine 4 m³_(n) i sastava u masenim procentima: 29 % C₆H₆ i 71 % H₂S, miješa se sa 5 m³_(n) gasa sastava u masenim procentima: 28 % H₂S, 31 % O₂ i 41 % C₆H₆. Nastala smješa ima svojstva idealne gasovite smješe. ODREDITI:</p> <p>a) Masu smješe i masene udjele komponenti u smješi; b) Zapreminski sastav smješe; c) Zapreminu smješe pri temperaturi 198 °C i apsolutnom pritisku 121 kPa i parcijalne pritiske komponenti.</p>		

TRETMAN GASOVA Domaći zadatak	<u>Student:</u> Radonjić Nemanja (8/218)	<u>Poeni:</u>
<p>1) Gas mase 3 kg i sastava u zapreminskim procentima (<i>vol%</i>): 33 % C₃H₆ i 67 % H₂S, miješa se sa 6 kg gasa sastava u zapreminskim procentima (<i>vol%</i>): 44 % H₂S, 21 % CO i 35% C₃H₆. Nastala smješa ima svojstva idealne gasovite smješe. ODREDITI:</p> <p>a) Maseni sastav smješe;</p> <p>b) Zapreminski sastav smješe;</p> <p>c) Zapreminu smješe pri temperaturi 307 °C i apsolutnom pritisku od 92 kPa i parcijalne zapremine komponenti.</p>		
<p>2) Gas zapremine 2 m³_(n) i sastava u masenim procentima: 62 % C₂H₄ i 38 % C₂H₂, miješa se sa 8 m³_(n) gasa sastava u masenim procentima: 15 % C₂H₄, 27 % N₂ i 58 % C₂H₂. Nastala smješa ima svojstva idealne gasovite smješe. ODREDITI:</p> <p>a) Masu smješe i masene udjele komponenti u smješi;</p> <p>b) Zapreminski sastav smješe;</p> <p>c) Zapreminu smješe pri temperaturi 413 °C i nad pritisku od 0.88 bar u odnosu na normalni pritisak.</p>		

TRETMAN GASOVA Domaći zadatak	<u>Student:</u> Čipranić Nina (9/2018)	<u>Poeni:</u>
<p>1) Gas mase 6 kg i sastava u zapreminskim procentima (<i>vol%</i>): 53 % C₂H₄ i 47 % N₂O, miješa se sa 7 kg gasa sastava u zapreminskim procentima (<i>vol%</i>): 22 % N₂O, 34 % N₂ i 44 % C₂H₄. Nastala smješa ima svojstva idealne gasovite smješe. ODREDITI:</p> <p>a) Maseni sastav smješe;</p> <p>b) Zapreminski sastav smješe;</p> <p>c) Zapreminu smješe pri temperaturi 181 °C i podpritisku od 0.14 bar u odnosu na normalni pritisak.</p>		
<p>2) Gas zapremine 4 m³_(n) i sastava u masenim procentima: 38 % O₂ i 62 % C₄H₁₀, miješa se sa 11 m³_(n) gasa sastava u masenim procentima: 8 % C₄H₁₀, 61 % O₂ i 31 % C₃H₈. Nastala smješa ima svojstva idealne gasovite smješe. ODREDITI:</p> <p>a) Masu smješe i masene udjele komponenti u smješi;</p> <p>b) Zapreminski sastav smješe;</p> <p>c) Zapreminu smješe pri temperaturi 194 °C i apsolutnom pritisku 131 kPa i parcijalne pritiske komponenti.</p>		

TRETMAN GASOVA Domaći zadatak	<u>Student:</u> Blagojević Svetlana (12/2018)	<u>Poeni:</u>
<p>1) Gas mase 2.8 kg i sastava u zapreminskim procentima (<i>vol%</i>): 73 % C₃H₆ i 27 % CO₂, miješa se sa 7.9 kg gasa sastava u zapreminskim procentima (<i>vol%</i>): 42 % CO₂, 39 % C₃H₆ i 19 % Ar. Nastala smješa ima svojstva idealne gasovite smješe. ODREDITI:</p> <p>a) Maseni sastav smješe;</p> <p>b) Zapreminski sastav smješe;</p> <p>c) Zapreminu smješe pri temperaturi 146 °C i apsolutnom pritisku 122 kPa i parcijalne zapremine komponenti.</p>		
<p>2) Gas zapremine 9 m³_(n) i sastava u masenim procentima: 78 % N₂ i 22 % C₄H₁₀, miješa se sa 1 m³_(n) gasa sastava u masenim procentima: 28 % H₂, 61 % N₂ i 11 % C₄H₁₀. Nastala smješa ima svojstva idealne gasovite smješe. ODREDITI:</p> <p>a) Masu smješe i masene udjele komponenti u smješi;</p> <p>b) Zapreminski sastav smješe;</p> <p>c) Zapreminu smješe pri temperaturi 195 °C i nadpritisaku od 2.6 bar u odnosu na normalni pritisak.</p>		

TRETMAN GASOVA Domaći zadatak	<u>Student:</u> Mitrić Nataša (16/2018)	<u>Poeni:</u>
<p>1) Gas mase 2.9 kg i sastava u zapreminskim procentima (<i>vol%</i>): 43 % Ar i 57 % C₆H₆, miješa se sa 4.3 kg gasa sastava u zapreminskim procentima (<i>vol%</i>): 25 % Ar, 34 % C₆H₆ i 41 % H₂S. Nastala smješa ima svojstva idealne gasovite smješe. ODREDITI:</p> <p>a) Maseni sastav smješe;</p> <p>b) Zapreminski sastav smješe;</p> <p>c) Zapreminu smješe pri temperaturi 177 °C i pod pritisku od 0.68 bar u odnosu na normalni.</p>		
<p>2) Gas zapremine 8 m³_(n) i sastava u masenim procentima: 69 % SO₂ i 31 % CH₄, miješa se sa 7 m³_(n) gasa sastava u masenim procentima: 64 % CH₄, 17 % SO₂ i 19 % H₂O. Nastala smješa ima svojstva idealne gasovite smješe. ODREDITI:</p> <p>a) Masu smješe i masene udjele komponenti u smješi;</p> <p>b) Zapreminski sastav smješe;</p> <p>c) Zapreminu smješe pri temperaturi 203 °C i apsolutnom pritisku od 116 kPa i parcijalne pritiske komponenti.</p>		

TRETMAN GASOVA Domaći zadatak	Student: Kalezić Nađa (27/2018)	Poeni:
<p>1) Gas mase 2 kg i sastava u zapreminskim procentima (<i>vol%</i>): 25 % C₄H₈ i 75 % SO₂, miješa se sa 6 kg gasa sastava u zapreminskim procentima (<i>vol%</i>): 31 % C₄H₈, 26 % C₄H₁₀ i 43 % SO₂. Nastala smješa ima svojstva idealne gasovite smješe. ODREDITI:</p> <p>a) Maseni sastav smješe;</p> <p>b) Zapreminski sastav smješe;</p> <p>c) Zapreminu smješe pri temperaturi 192 °C i nadpritisaku od 2.5 bar u odnosu na normalni pritisak.</p>		
<p>2) Gas zapremine 9.5 m³_(n) i sastava u masenim procentima: 26 % CO i 74 % N₂O, miješa se sa 6.7 m³_(n) gasa sastava u masenim procentima: 28 % O₂, 42 % N₂O i 30 % CO. Nastala smješa ima svojstva idealne gasovite smješe. ODREDITI:</p> <p>a) Masu smješe i masene udjele komponenti u smješi;</p> <p>b) Zapreminski sastav smješe;</p> <p>c) Zapreminu smješe pri temperaturi 176 °C i apsolutnom pritisku od 125 kPa i parcijalne zapremine komponenti.</p>		

TRETMAN GASOVA Domaći zadatak	<u>Student:</u> Pešić Danijela (32/2018)	<u>Poeni:</u>
<p>1) Gas mase 6 kg i sastava u zapreminskim procentima (<i>vol%</i>): 62 % CO₂ i 38 % C₄H₈, miješa se sa 5 kg gasa sastava u zapreminskim procentima (<i>vol%</i>): 15 % N₂, 26 % CO₂ i 59 % C₄H₈. Nastala smješa ima svojstva idealne gasovite smješe. ODREDITI:</p> <p>a) Maseni sastav smješe;</p> <p>b) Zapreminski sastav smješe;</p> <p>c) Zapreminu smješe pri temperaturi 184 °C i apsolutnom pritisku od 123 kPa i parcijalne pritiske komponenti.</p>		
<p>2) Gas zapremine 1.9 m³_(n) i sastava u masenim procentima: 34 % N₂ i 66 % C₄H₁₀, miješa se sa 5.8 m³_(n) gasa sastava u masenim procentima: 35 % C₄H₁₀, 27 % CO₂ i 38 % N₂. Nastala smješa ima svojstva idealne gasovite smješe. ODREDITI:</p> <p>a) Masu smješe i masene udjele komponenti u smješi;</p> <p>b) Zapreminski sastav smješe;</p> <p>c) Zapreminu smješe pri temperaturi 155 °C i pod pritisku od 0.4 bar u odnosu na normalni.</p>		

TRETMAN GASOVA Domaći zadatak	Student: Marinković Katarina (29/2018)	Poeni:
<p>1) Gas mase 3 kg i sastava u zapreminskim procentima (<i>vol%</i>): 36 % C₂H₄ i 64 % NO₂, miješa se sa 8 kg gasa sastava u zapreminskim procentima (<i>vol%</i>): 52 % C₂H₄, 39 % NO₂ i 9 % SO₂. Nastala smješa ima svojstva idealne gasovite smješe. ODREDITI:</p> <p>a) Maseni sastav smješe;</p> <p>b) Zapreminski sastav smješe;</p> <p>c) Zapreminu smješe pri temperaturi 191 °C i nadpritisaku od 0.8 bar u odnosu na normalni pritisak.</p>		
<p>2) Gas zapremine 4.7 m³_(n) i sastava u masenim procentima: 16 % C₄H₈ i 84 % CO₂, miješa se sa 6.1 m³_(n) gasa sastava u masenim procentima: 43 % Ar, 55 % CO₂ i 2 % C₄H₈. Nastala smješa ima svojstva idealne gasovite smješe. ODREDITI:</p> <p>a) Masu smješe i masene udjele komponenti u smješi;</p> <p>b) Zapreminski sastav smješe;</p> <p>c) Zapreminu smješe pri temperaturi 184 °C i apsolutnom pritisku 95 kPa i parcijalne zapremine komponenti.</p>		

TRETMAN GASOVA Domaći zadatak	<u>Student:</u> Radulović Milorad (24/2017)	<u>Poeni:</u>
<p>1) Gas mase 2 kg i sastava u zapreminskim procentima (<i>vol%</i>): 28 % C₃H₆ i 72 % SO₂, miješa se sa 7 kg gasa sastava u zapreminskim procentima (<i>vol%</i>): 22 % N₂, 52 % SO₂ i 26 % C₃H₆. Nastala smješa ima svojstva idealne gasovite smješe. ODREDITI:</p> <p>a) Maseni sastav smješe;</p> <p>b) Zapreminski sastav smješe;</p> <p>c) Zapreminu smješe pri temperaturi od 231 °C i pod pritisku od 0.7 bar u odnosu na normalni pritisak.</p>		
<p>2) Gas zapremine 9 m³_(n) i sastava u masenim procentima: 86 % C₂H₄ i 14 % H₂O, miješa se sa 5 m³_(n) gasa sastava u masenim procentima: 17 % H₂O, 35 % O₂ i 48 % C₂H₄. Nastala smješa ima svojstva idealne gasovite smješe. ODREDITI:</p> <p>a) Masu smješe i masene udjele komponenti u smješi;</p> <p>b) Zapreminski sastav smješe;</p> <p>c) Zapreminu smješe pri temperaturi 238 °C i apsolutnom pritisku 143 kPa i parcijalne pritiske komponenti.</p>		

TRETMAN GASOVA Domaći zadatak	<u>Student:</u> Blagojević Aleksandar (25/2017)	<u>Poeni:</u>
<p>1) Gas mase 8 kg i sastava u zapreminskim procentima (<i>vol%</i>): 21 % C₃H₈ i 79 % N₂O, miješa se sa 4 kg gasa sastava u zapreminskim procentima (<i>vol%</i>): 22 % N₂O, 61 % H₂ i 17 % C₃H₈. Nastala smješa ima svojstva idealne gasovite smješe. ODREDITI:</p> <p>a) Maseni sastav smješe;</p> <p>b) Zapreminski sastav smješe;</p> <p>c) Zapreminu smješe pri temperaturi 149 °C i podpritisku od 0.15 bar u odnosu na normalni pritisak.</p>		
<p>2) Gas zapremine 8 m³_(n) i sastava u masenim procentima: 38 % H₂O i 72 % C₄H₁₀, miješa se sa 2 m³_(n) gasa sastava u masenim procentima: 8 % N₂, 28 % H₂O i 64 % C₄H₁₀. Nastala smješa ima svojstva idealne gasovite smješe. ODREDITI:</p> <p>a) Masu smješe i masene udjele komponenti u smješi;</p> <p>b) Zapreminski sastav smješe;</p> <p>c) Zapreminu smješe pri temperaturi 139 °C i apsolutnom pritisku 119 kPa i parcijalne pritiske komponenti.</p>		

TRETMAN GASOVA Domaći zadatak	Student: Andrijašević Damjan (33/2017)	Poeni:
<p>1) Gas mase 8.3 kg i sastava u zapreminskim procentima (<i>vol%</i>): 61 % C₂H₂ i 39 % NO₂, miješa se sa 5.1 kg gasa sastava u zapreminskim procentima (<i>vol%</i>): 22 % NO₂, 41 % C₂H₂ i 37 % Ar. Nastala smješa ima svojstva idealne gasovite smješe. ODREDITI:</p> <p>a) Maseni sastav smješe;</p> <p>b) Zapreminski sastav smješe;</p> <p>c) Zapreminu smješe pri temperaturi 151 °C i apsolutnom pritisku 120 kPa i parcijalne zapremine komponenti.</p>		
<p>2) Gas zapremine 3 m³_(n) i sastava u masenim procentima: 53 % CO₂ i 47 % C₃H₈, miješa se sa 8 m³_(n) gasa sastava u masenim procentima: 11 % H₂, 34 % CO₂ i 55 % C₃H₈. Nastala smješa ima svojstva idealne gasovite smješe. ODREDITI:</p> <p>a) Masu smješe i masene udjele komponenti u smješi;</p> <p>b) Zapreminski sastav smješe;</p> <p>c) Zapreminu smješe pri temperaturi 214 °C i nadpritisaku od 1.6 bar u odnosu na normalni pritisak.</p>		