

2017. gada maijs

Kā identificēt vielu, kas atrodas uz robežas starp vienkomponenta un daudzkomponentu vielu

Ievads

Vielu ražo ar sastāvdaļu koncentrācijas diapazoniem, kas neatbilst vienkomponenta vai daudzkomponentu vielas robežlielumiem.

Sastāvs

Vielu ražo ar šādu sastāvu:

Sastāvdaļas	Koncentrācijas diapazons (%)	Tipiskā koncentrācija (%)	
		1. gadījums	2. gadījums
Zolimidīns	74 - 86	77	85
Imidazols	4 – 12	11	5
A piemaisījums	0 - 8	7	6
B piemaisījums	0 - 6	5	4

Identifikācija

Kopumā viela ir vienkomponenta viela, ja vienas sastāvdaļas koncentrācija ir $\geq 80\%$. Viela ir daudzkomponentu viela, ja vairāk nekā vienas šīs vielas sastāvdaļas koncentrācija ir $\geq 10\%$ un $< 80\%$.

Šajā gadījumā abu galveno sastāvdaļu koncentrācijas diapazons pārsniedz gan 10% , gan 80% robežlielumu. Tāpēc vielu var apzīmēt gan kā vienkomponenta, gan kā daudzkomponentu vielu.

Šādos robežgadījumos vielas sastāvdaļu tipiskā koncentrācija nosaka vielas veidu un nosaukumu.

2017. gada maijs

- **1. gadījums:**

Tipiskā zolimidīna (77 %) un imidazola (11 %) koncentrācija ir $\geq 10\%$ un $< 80\%$.

Tāpēc šī viela ir daudzkomponentu viela, kam piešķir nosaukumu atbilstoši tās galveno sastāvdaļu reakcijas masai ($\geq 10\%$): "zolimidīna un imidazola reakcijas masa"

- **2. gadījums:**

Tipiskā zolimidīna (85 %) koncentrācija ir $\geq 80\%$, bet imidazols ir tikai piemaisījums (5 %).

Tāpēc šī viela ir vienkomponenta viela, kam piešķir nosaukumu atbilstoši tās galvenajai sastāvdaļai ($\geq 80\%$): "zolimidīns"

Tā kā abu sastāvu gadījumā tiktu izmantots atšķirīgs nosaukums un vielas veids, ir nepieciešams atsevišķi reģistrēt katru no šiem sastāviem. Vienu reģistrāciju vienkomponenta vielai un otru — daudzkomponentu vielai.