

Mai 2017

Kuidas identifitseerida ainet ühest koostisosast koosneva või mitut koostisosa sisaldava aine piirjuhtumitel

Sissejuhatus

Ainet toodetakse sellistes koostisosade kontsentratsioonivahemikes, mis ületavad ühest koostisosast koosneva või mitut koostisosa sisaldava aine piirväärtusi.

Koostis

Ainet toodetakse järgmise koostisega.

Koostisosa	Kontsentratsioonivahemik (%)	Tüüpiline kontsentratsioon (%)	
		1. juhtum	2. juhtum
Solimidiin	74...86	77	85
Imidasool	4...12	11	5
Lisand A	0...8	7	6
Lisand B	0...6	5	4

Identifitseerimine

Üldiselt on aine ühest koostisosast koosnev aine, kui selle ühe koostisosa kontsentratsioon on $\geq 80\%$. Aine on mitut koostisosa sisaldav aines, kui see sisaldab mitut koostisosa kontsentratsiooniga $\geq 10\%$ ja $< 80\%$.

Praegusel juhul ei vasta kummagi põhikoostisosa kontsentratsioon 10% ega 80% tingimusele. Sel põhjusel saab ainet identifitseerida kas ühest koostisosast koosneva või mitut koostisosa sisaldava aina.

Sellistel piirjuhtumitel määravad aine tüübi ja nimetuse koostisosade tüüpilise kontsentratsiooni väärtused.

Mai 2017

- **1. juhtum**

Solimidiini (77%) ja imidasooli (11%) tüüpiline kontsentratsioon on mõlemal $\geq 10\%$ ja $< 80\%$.

Seepärast on aine mitut koostisosa sisaldav ainega, mis nimetatakse selle põhikoostisosade reaktsioonimassiks ($\geq 10\%$): „solimidiini ja imidasooli reaktsioonimass“

- **2. juhtum**

Solimidiini tüüpiline kontsentratsioon (85%) on $\geq 80\%$, kuid imidasooli sisaldab aine üksnes lisandina (5%).

Seepärast on aine ühest koostisosast koosnev aine, mis nimetatakse selle põhikoostisosa järgi ($\geq 80\%$): „solimidiin“

Et kummagi koostise tõttu tuleb aine tuleb identifitseerida kahe eri nimetuse ja tüübina, on vaja kaht registreerimist – üht ühest koostisosast koosneva ainena ja teist mitut koostisosa sisaldava ainena.