

Download File PDF Uji Organoleptik Mutu Hedonik

#Jenny



Finally I get this ebook, thanks for all these I can get now!

#Rio



Cool! I'am really happy

#Markus Jensen



I did not think that this would work, my best friend showed me this website, and it does! I get my most wanted eBook

#Hun Tsu



wtf this great ebook for free?!

#Che Salsa



My friends are so mad that they do not know how I have all the high quality ebook which they do not!

#Diego Butler



so many fake sites. this is the first one which worked! Many thanks

Pengambilan contoh untuk uji mikrobiologi dilakukan pertama, kemudian dilanjutkan dengan pengambilan contoh untuk uji organoleptik dan uji kimia. Persiapan contoh untuk uji mikrobiologi: Buka kemasan contoh tapioka dan ambil contoh secara aseptik sebanyak 400 g dan tempatkan dalam botol contoh steril. Persiapan contoh untuk uji organoleptik : Buka kemasan contoh tapioka dan ambil contoh secukupnya kemudian tempatkan dalam botol contoh yang bersih dan kering. Persiapan contoh untuk analisis kimia: Buka kemasan tapioka dan ambil contoh sebanyak 400 g kemudian tempatkan dalam botol contoh yang bersih dan kering.

b) Prinsip pengujian

Prinsip pengujian mutu tapioka untuk parameter uji keadaan (bentuk, bau, warna) yaitu pengamatan contoh uji dengan panca indera yang dilakukan oleh panelis yang mempunyai kompetensi pengujian organoleptik.

Prinsip pengujian mutu tapioka secara kuantitatif menurut SNI 01-3451-2011 adalah sebagai berikut:

- (1) Kadar air dihitung berdasarkan bobot yang hilang selama pemanasan dalam oven pada suhu $(130 \pm 3)^\circ\text{C}$.
- (2) Kadar abu dihitung berdasarkan bobot abu yang terbentuk selama pembakaran dalam tanur pada suhu $(550 \pm 5)^\circ\text{C}$ sampai terbentuk abu berwarna putih.
- (3) Kadar serat kasar adalah bagian yang tidak dapat dihidrolisis oleh asam sulfat (18,90, 1,25%) dan natrium hidroksida (NaOH 3,25%). Bagian tersebut dihitung secara gravimetri.
- (4) Kadar pati yaitu hidrolisis karbohidrat menjadi monosakarida yang dapat mereduksikan Cu^{2+} menjadi Cu^+ . Kelebihan Cu^{2+} dapat dititr secara iodometri.

35

[Download PDF version of :](#)
Uji Organoleptik Mutu Hedonik