

Maagzuurremmer

Hieronder is een deel van het etiket van een geneesmiddel weergegeven.

BIJ BRANDEND MAAGZUUR EN ZURE OPRISPING

Elke mL bevat 40 mg aluminiumoxide en 20 mg magnesiumhydroxide

300 mL suspensie – voor oraal gebruik

Voor gebruik de bijsluiter lezen

Bewaren beneden 25 °C

Na opening bewaren in de koelkast

Na opening maximaal 1 maand houdbaar

**Schudden voor
gebruik**

Dosering:

1 uur na elke maaltijd en bij het naar bed gaan 10-15 mL suspensie innemen.

naar: www.varuvo.nl

- 1p 27 Als het flesje enige tijd staat, ontstaat in het flesje een bezinksel. Welk soort bestanddelen uit het geneesmiddel vormen dit bezinksel?
- A goed opgeloste vaste stoffen
 - B goed opgeloste vloeistoffen
 - C slecht opgeloste vaste stoffen
 - D slecht opgeloste vloeistoffen
- 2p 28 Aluminiumoxide bevat 47,1 massaprocent oxide-ionen.
→ Laat dit met een berekening zien.
- 2p 29 Bereken het aantal mg oxide-ionen in een dosis van 15 mL geneesmiddel. Gebruik hierbij het gegeven dat aluminiumoxide 47,1 massaprocent oxide-ionen bevat.
- 2p 30 Geef de formule van magnesiumhydroxide.
- 1p 31 Het geneesmiddel bevat ook de E-nummers E-216 en E-218. Wat is de functie van deze E-nummers?
- A bederf van het medicijn tegengaan
 - B kleur geven aan het geneesmiddel
 - C ontmenging van het geneesmiddel tegengaan
 - D smaak van het medicijn versterken

Het geneesmiddel reageert met maagzuur door middel van een zuur-basereactie. Maagzuur bevat zoutzuur.

- 1p 32 Wat is de notatie van zoutzuur?
- A $\text{H}^+(\text{aq}) + \text{Ac}^-(\text{aq})$
 - B $\text{H}^+(\text{aq}) + \text{Cl}^-(\text{aq})$
 - C $\text{H}^+(\text{aq}) + \text{NO}_3^-(\text{aq})$
 - D $2 \text{H}^+(\text{aq}) + \text{SO}_4^{2-}(\text{aq})$
- 1p 33 Welke ionen kunnen als base optreden bij de reactie van maagzuur met het geneesmiddel?
- A aluminiumionen en hydroxide-ionen
 - B aluminiumionen en magnesiumionen
 - C hydroxide-ionen en oxide-ionen
 - D magnesiumionen en oxide-ionen
- 1p 34 Magnesiumhydroxide reageert met het opgeloste zuur in de massaverhouding 58,3 : 73,0.
→ Bereken hoeveel mg van het opgeloste zuur geneutraliseerd wordt door 300 mg magnesiumhydroxide.

Bronvermelding

Een opsomming van de in dit examen gebruikte bronnen, zoals teksten en afbeeldingen, is te vinden in het bij dit examen behorende correctievoorschrift, dat na afloop van het examen wordt gepubliceerd.