



Art.-Nr.: 3022	Lotio alba spirituosa; Ethanolische Zinkoxidschüttelmixtur												
1. Herstelldaten													
1.1. <u>Zusammensetzung</u>	<table> <tr> <td>Zinkoxid</td> <td>20,0</td> </tr> <tr> <td>Talkum</td> <td>20,0</td> </tr> <tr> <td>Glycerol 85%</td> <td>20,0</td> </tr> <tr> <td>Ethanol 90% (V/V)</td> <td>20,0</td> </tr> <tr> <td>Aqua purificata</td> <td><u>20,0</u></td> </tr> <tr> <td></td> <td>100,0</td> </tr> </table>	Zinkoxid	20,0	Talkum	20,0	Glycerol 85%	20,0	Ethanol 90% (V/V)	20,0	Aqua purificata	<u>20,0</u>		100,0
Zinkoxid	20,0												
Talkum	20,0												
Glycerol 85%	20,0												
Ethanol 90% (V/V)	20,0												
Aqua purificata	<u>20,0</u>												
	100,0												
2. Qualitätsdaten													
2.1. <u>Eigenschaften</u>													
2.1.1. Aussehen	Weiße Flüssigkeit, die bei längerem Stehen sedimentiert.												
2.1.2. Geruch	Geruch nach Ethanol.												
2.2. <u>Identität</u>													
2.2.1.	<p>1,0 g Mixtur werden mit 10 ml verdünnter Schwefelsäure R unter häufigem Umschütteln auf dem Wasserbad 5 min lang extrahiert. Nach dem Abkühlen wird filtriert.</p> <p>1 ml Filtrat gibt nach Zusatz von 1 ml Kaliumhexacyanoferrat(II)-Lösung R einen weißen bis grünlichweißen Niederschlag.</p>												
2.2.2.	0,5 ml des Filtrates von 2.2.1 geben nach Zusatz von verdünnter Natriumhydroxid-Lösung (8,5%) einen weißen, gallertartigen Niederschlag, der nach weiterem Zusatz wieder in Lösung geht.												
2.3. <u>Reinheit</u>													
2.3.1. pH-Wert	etwa 9,0 (Messung erfolgt mit einer Elektrode)												
2.4. <u>Gehalt</u>	<p>19,0 bis 21,0% Zinkoxid</p> <p>Etwa 0,15 bis 0,25 g Substanz, genau gewogen, werden in einem 250-ml-Erlenmeyerkolben mit 10 ml verdünnter Essigsäure R und 20 ml Dichlormethan R auf dem Wasserbad so lange erhitzt, bis keine Salbenklumpen mehr zu erkennen sind.</p> <p>Nach dem Erkalten gibt man 2 g Hexamethylentetramin und 50 ml Wasser hinzu. Nach dem Auflösen wird eine Spatelspitze Xylenorange R als Indikator zugesetzt und mit 0,1 mol/l (0,2N) Natrium-EDTA-Lösung (Titriplex-III) bis zum Farbumschlag von pink nach gelb titriert.</p> <p>1 ml 0,1 mol/l (0,2N) Natrium-EDTA-Lösung entspricht 8,14 mg ZnO.</p> <p>Berechnung:</p> $\text{Gehalt in \%} = \frac{\text{Verbrauch (ml)} \times 100 \times 8,14}{\text{Einwaage (mg)}}$												
3. Hinweis	<p>Vor Gebrauch schütteln.</p> <p>Sofern keine Angaben gemacht werden, erfolgen die Prüfungen nach den Methoden des jeweils gültigen Arzneibuchs.</p>												
4. Literatur	NRF 11.3. (DAC 1986, 3. Erg. 91 / NRF, 8. Erg. 91)												