



Art.-Nr.: 2026	Oxalsäure, cryst.; Acidum oxalicum puriss.; Kleesäure
1. <u>Herstelldaten</u>	
1.1. Summenformel	$(\text{CO}_2\text{H})_2 \times 2 \text{ H}_2\text{O}$ $M_r = 126,1$
2. <u>Qualitätsdaten</u>	
2.1. <u>Eigenschaften</u>	
2.1.1. Aussehen	Wasserhelle, farblose, luftbeständige, in der Wärme verwitternde Kristalle; die wässrige Lösung rötet Lackmuspapier.
2.1.2. Geruch / Geschmack	Geruchlos; saurer Geschmack.
2.1.3. Löslichkeit / Mischbarkeit	Leicht löslich in Wasser R und in Ethanol 90% (V/V) R.
2.2. <u>Identität</u>	Prüflösung: 4,0 g Substanz werden unter Erwärmen in Wasser R zu 40,0 ml gelöst.
2.2.1.	Die Prüflösung reagiert stark sauer (2.2.4)
2.2.2.	Wird 1 ml Prüflösung mit 2 ml verdünnter Schwefelsäure R und 1 ml Kaliumpermanganat-Lösung ($0,02 \text{ mol}\cdot\text{l}^{-1}$) versetzt und die Mischung erwärmt, entfärbt sie sich.
2.2.3.	Wird 1 ml Prüflösung mit 0,1 ml Calciumchlorid-Lösung R versetzt, entsteht ein weißer Niederschlag, der in verdünnter Salzsäure R löslich ist.
2.3. <u>Reinheit</u>	
2.3.1. Schwermetalle	10 ml Prüflösung dürfen durch 3 Tropfen Natriumsulfid-Lösung (DAB 6) nicht verändert werden. Die Auswertung muss innerhalb von 30 Sekunden erfolgen.
2.3.2. Sulfat	10 ml Prüflösung dürfen nach Zusatz von 2 ml Salpetersäure (25%) durch Bariumnitrat-Lösung (5%) nicht verändert werden.
2.3.3. Chlorid	10 ml Prüflösung dürfen nach Zusatz von 2 ml Salpetersäure (25%) durch 1 Tropfen Silbernitrat-Lösung (5%) nicht verändert werden.
2.3.4. Asche	Höchstens 0,05%
2.4. <u>Gehalt</u>	Mindestens 99,0% 0,150g Substanz werden in 100 ml kohlendioxidfreiem Wasser R gelöst. Die Lösung wird nach Zusatz von 0,5 ml Phenolphthalein-Lösung R mit Natriumhydroxid-Lösung ($0,1 \text{ mol}\cdot\text{l}^{-1}$) bis zur beginnenden Rotfärbung titriert. 1 ml Natriumhydroxid-Lösung ($0,1 \text{ mol}\cdot\text{l}^{-1}$) entspricht 6,303 mg $\text{C}_2\text{H}_2\text{O}\cdot 2 \text{ H}_2\text{O}$
3. <u>Hinweis</u>	Sofern keine Angaben gemacht werden, erfolgen die Prüfungen nach den Methoden des jeweils gültigen Arzneibuchs.
4. <u>Literatur</u>	EB 6 HAB 2010 (Identität, Gehalt) HagerROM 2021