





电位滴定法测定玉米中的脂肪酸值

1 前言

粮食在储存过程中会发生一系列化学变化,主要是产生酸性物质,例如脂肪水解成脂肪酸、蛋白质分解为氨基酸等,所以根据酸值的变化可以有效地判断粮食的变化程度,确定粮食品质的好坏。玉米是我国常见的农作物之一,在玉米贮存过程中,通常将玉米脂肪酸值作为玉米贮藏品质判定的重要指标之一。本方法是根据 GB/T 15684-2015 和 GB/T 20570-2015 的国家标准制定的电位滴定方法,相比于手工滴定的方法,该方法不用每次都通过判断终点的颜色来确定终点,进而减少了玉米提取液中颜色对滴定终点颜色判断的影响,使终点判断更为方便,既提高了工作效率,又保证了实验数据的重复性,使实验数据更加准确。

2 仪器与试剂

2.1 仪器

T960 全自动电位滴定仪, 非水 PH 复合电极, 10ml 滴定管

2.2 试剂

氢氧化钾-乙醇溶液(0.01mol/L),中性无水乙醇。

3 实验方法

3.1 实验步骤

3.1.1 玉米面脂肪酸值测定

按照 GB/T20570-2015 中 A1.4 操作步骤处理样品, 取制备完毕的试样 10g 左右, 准确至







0.01g,加入滴定杯中,用移液管加入50ml无水乙醇,用封口膜封闭杯口,磁力搅拌30min,静置1~2分钟,在玻璃漏斗上放入折叠式滤纸,弃去最初的几滴滤液,收集25ml以上滤液放于滴定杯中,加盖备用。取滤液25ml,加入50ml蒸馏水,用氢氧化钾-乙醇溶液(0.01mol/l),滴定至终点。

3.1.2 玉米糁脂肪酸值测定

按照 GB/T15684-2015 中 8.试样制备中操作步骤处理样品,取制备完毕的试样 5g 左右,准确至 0.01g,加入离心管中,用移液管加入 30ml 无水乙醇,磁力搅拌 1h,离心机 4000r/min 离心 5min,取 20ml 上清液,补充 30 乙醇溶液,用氢氧化钾-乙醇溶液(0.01mol/l),滴定至终点。

3.2 仪器参数











4 结果与讨论

4.1 实验数据

4.1.1 玉米面脂肪酸值

样品名称	滴定液浓度 (mol/L)	样品质量 (g)	取样量 (mL)	滴定体积 (mL)	脂肪酸值 (mg/100g)	脂肪酸值平均值 (mg/100g)
空白	0.0090	20.0158	0	0.620	/	/
玉米面			25	7.683	69.86	
			25	7.642	69.45	70.30
			25	7.860	71.61	

4.1.2 玉米糁脂肪酸测定

样品名称	滴定液浓度 (mol/L)	样品质量	取样量 (mL)	滴定体 积(mL)	脂肪酸值(mg /100g)	脂肪酸值平均值 (mg/100g)
空白	0.0090	4.9691	0	0.409	/	/
玉米糁			20	1.642	16.14	
			20	1.642	16.14	16.14
			20	1.642	16.14	

4.2 计算公式

4.2.1 玉米粉:

$$A_K = (V_1 - V_0) \times C \times 56.1 \times \frac{50}{25} \times \frac{100}{m(100 - w)} \times 100$$







式中:

- A_{K} --脂肪酸值,以中和 100g 干物质试样中游离酸所需氢氧化钾毫克数,表示单位为 毫克每百克(mg/100g);
- V1 --滴定样品时消耗氢氧化钾标准溶液的量, mL
- Vo --滴定空白时消耗氢氧化钾标准溶液的量, mL
- C --氢氧化钾标准溶液的浓度, mol/L
- m--样品的质量, g
- w--100g 样品中含水分的质量, g

4.2.2 玉米糁:

$$A_{K} = \frac{8415 \times (V_{1} - V_{0}) \times C}{m} \times \frac{100}{100 - w}$$

- V1 --滴定样品时消耗氢氧化钾标准溶液的量, mL
- Vo--滴定空白时消耗氢氧化钾标准溶液的量, mL
- w--100g 样品中含水分的质量, g
- 8415--用氢氧化钾表示的常数,即 56.1×1.5×100

4.3 结论讨论







用电位滴定法检测玉米的脂肪酸值,操作简单,除去了颜色变化对终点判断的影响,使 结果重复性更好,提升测量准确度的同时,更加的提升了工作效率。

参考文献

[1]GB/T 15684-2015 谷物研磨制品 脂肪酸值的测定.[S]

[2]GB/T 20570-2015 玉米储存品质判断规则.[S]

注意事项

每个人对于第一次测定时颜色变化的判断是不同的,所以因此所判断的终点 pH 值也是不尽相同的,就会导致实验在不同操作人之间存在着误差,选择一个合适的终点 pH 值对实验的结果准确性有重要意义。