

Laboration K00-L1: Grönsaker som pH-indikatorer

Författare:

Program:

Handledare:

Datum:

Inledning

Teori

Ekvation (1) ger definitionen av Boltzmanns entropi S

$$S = k \cdot \ln W \quad (1)$$

där $k = 1.38 \cdot 10^{-23}$ J/K är Boltzmanns konstant och W antalet mikrotillstånd hos systemet.¹

Material och Experiment/Metod

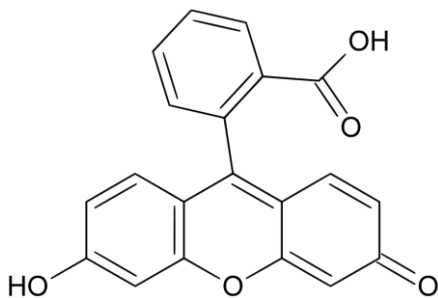
Resultat

När alla lösningar var testade kollade vi på vilket pH värde de hade vilket man kan se i Tabell 1.

Tabell 1. Provernas färger vid olika pH

	Färg/pH	Färg/pH	Färg/pH
	Te	Blåbärlösning (pH 4)	Rödkållösning (pH 4.5)
Citronsyra	Ljusgul	Röd/pH 1	Rosa/pH 1.5
Bikarbonat	Ljusgul	Mörkblå/pH 8.5	Grönblå/pH 9
Vatten	-	Mörklila/pH 7*	Lila/pH 7*

Figur 1 visar strukturen hos XX som tros vara den pH-känsliga molekylerna i YY



Figur 1. Molekylstrukturen för XX.

Diskussion/Slutsats

Källförteckning

Atkins Jones

¹ Atkins, Jones Chemical Principles (5:e utgåvan), sid YY.