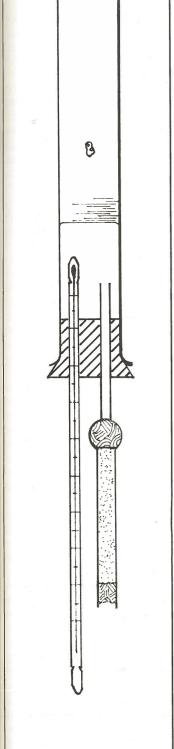
forsøg tvois to oU Kender



 $C^{e}H^{15}O^{e} \rightarrow 5 C^{5}H^{e}OH + 5 CO^{5}$

I det følgende gives en enklemets masse mindre og mindre. den som tiden går, bliver systeholderen med indhold. Efterhånmellemrum vejer reaktionsbeges ved at man med visse tidsvist1), at denne proces kan føl-John Graae har tidligere

sætningsstoffer undersøges. kan virkningen af en række tilre metode. Med denne metode

Fremgangsmåde

nem det andet hul indføres et indføres et termometer, genboret prop. Gennem det ene hul synes med en dobbelt gennem-Et almindeligt reagensglas for-

calciumchloridrør, figur 1.

er gået 1 døgn, så vejes systestat) ved 25°C, og hver gang der systemet i et vandbad (termosystemet. Efter vejning sættes ter og calciumchloridrør vejes montage af prop med termomeog tilsætte 1 g bagerigær. Efter opløse 2 g glucose i 20 mL vand Standardforsøget består i at

jet mængde, og reaktionen følsættes standardforsøget i afvekobber(II)-sulfat pentahydrat til-Et tilsætningsstof, som f.eks. met atter.

ges ved daglige vejninger.

synes at forgifte reaktionen. jern(II), mangan(II) og zink(II) ikke guld(III)-salte, medens bly(II), sølv(II)-salfid), sølv(I)-salte og kviksølv(II)-salte (dog ikke kvikvirkning hos kobber(II)-salte, holdsvis enkel sag at vise gift-På denne måde er det en for-

modgift ved kobber(II)-forgiftman vise, at sidstnævnte stof er tetraedikkesyre (EDTA), ethylendiaminget samtidigt sætter kobber(II)-Hvis man til standardforsø-

1. J. Graae: »Opgaver og øvelser Litteratur: ning af standardforsøget.

i biokemi«. GB. Kbh. 1972,

.ec .e

dioxid (CO₂) til ethanol (C2H3OH) og carbonmindelig bagerigær omdannes bekendt under påvirkning af al-

Glucose (C₆H₁₂O₆) kan som kemiske processer.

ner kan påvirke forløbet af biokunne påvise, at visse mataliomisk småforsøg, hvorved man dersøgelse at finde frem til et ke-Det var formålet med vores ungninbəlbnl

tungmetaller

Forgiffning ved

Dronninggårdsallé 60, 2840 Holte

Send det til Dansk Kemi,

Af Ole Bostrup & Peter H. Johannessen

Pr

3o

ge

'Id

W

Эр

91

19

oc

DE

.VI

11

æ

SQ

16

ŊS

žН

·ΘΛ

DN

Pri

6