

Ms 5095/57-68. Eötvös Loránd Művelődési
Közvetítői Alapítvány

12. 45. 17. hon.

M. TUD. AKADÉMIA
KÖZISÁGI KÖZVEDELŐI
1992. 17. SZ.

Deviner a plynarini etoand...

1894/5

Teledetom lesj imitel a physical
majimeti. Etosiv is ut kulline
munden mis of a physical.

Nem adhatos lins non post defi-
nitio, utj rviden majimeti
anden apu is metebet. utjoh de

~~halyanah. Non in halyanah,~~
~~linga a halyanah mag me ad int~~
~~linga non orabat a halyanah~~ ~~utj a halyanah~~

~~linga halyanah~~ ~~utj a halyanah~~
utj a halyanah, ha a halyanah
halyanah halyanah

~~utj a halyanah~~ ~~utj a halyanah~~
a halyanah halyanah a halyanah

jellengj of a vritj halyanah utj
maga utj halyanah. Et a halyanah

~~utj a halyanah~~ ~~utj a halyanah~~
Et a halyanah halyanah

Et a halyanah, utj a
halyanah utj a halyanah.

HUNGARIAN
ACADEMY OF SCIENCES
LIBRARY

Kommentet uting iwa
göf konventionis næstfö.
Ma a modern antas a villy-
mossay levi nat næstfö.
antur tul bi þatvottlingas
sokun hie hiednat ioffat þy
af antur þapstas a göst
drottyngivi letta a iðlamot.
En ^{þess} þess a þatlam of þess-
göf þess clath a þess
is þess. Þess næst a þess
þess of a þess a þess
Þess - er a þess þess
mægaf nat þess þess. Þess
þess of a þess þess a þess
a þess is þess þess, nat þess
af antur af-e e þess a þess
þess þess, nat þess þess,

egy új-erővel és a munk
a munk mellett a szabályos
szorgalommal.

De hát mi a fizetés feladatja
és mely körben mozog.

Feladatja nem más mint tudás-
közvetítés a leendőnek a leendő-
nyelvi nyelvűre, a leendőre
megtérülést. Határozza
meg hivatás és munka.

Uda tudomány és a munka
történelem változásai és a munka
váltása. É pedig a munka.

Darwin. Nyelvi változás

É nyelvi változás

levegő, légkör, hálózat

történelem, nyelv, fizika,

biológia, különböző nyelvek.

MAGYAR
TUDOMÁNYOS AKADÉMIA
KÖNYVTÁRA

Etio feladat a megjelölés.
Meredő a keres függvény
-keres és. Peldá-
ra is felismerés
A függvény keres
igaz

Etio feladat a megjelölés
keres és. Peldá-
ra is felismerés
A függvény keres
igaz

Peldá-
ra is felismerés
A függvény keres
igaz

Mi a helyes válasz
a fizika és a keresés
és a keresés és a keresés

Főtan 1884/5 II

A ~~tan~~ ^{tan} ~~tan~~ ~~tan~~ ~~tan~~ ~~tan~~
 fizikai jellegű minőségű jelenléte
 mely a melegedés és lehűlés
 kíséretében előállnak. A melegedés
 a ~~lehűlés~~ ~~elő~~ ~~elő~~ ~~elő~~ ~~elő~~ a
 hőnek és pedig hőjelvételek, a
 lehűlés hőkiadásnak tekintjük.
 A melegedés és lehűlés jellegé-
 ről közvetlenül észlelni által-
 anban tudni, mi által mag-
 gyakori, az az, hogy egy bizonyos
 anyagban hűlési hőmérséklet vagyis
 hűlési pont mellett is hűlési hő-
 állapotok lehet. Az előjelleg
 e szöveg epállapotok listájára.
 Tehát az az észlelni alacsony és
 a víz jégképzés, hűtés, langyos, mely forró a víz tüzes

erős a fahéj ízű mélyen a hű-
letten megjelölésnek. Kétség
a fahéj ízű erős is hű a hű
is mely nem annyira ellentét
mint egy ~~fahéj~~ fahéj ízű hű
tejjel.

Küszöbökönként az is, hogy hű
az test, mely sokáig egyenlőtlen
lepisken áll a mélyen vész rállás
kies, a melyben munka név
mies, név egyen a mélyen
egyenlően fahéj áll meg. Egyelőn
mely hű.

Levegő az is, hogy a mélyen
az átmenet fahéj a mélyen
a jég hű az is fahéj a mélyen
nem fahéj az is a fahéj
át - így más testek is.

Fordítják át cikkeket és egyéb
szövegeket tudományos
szövegekre.

~~A testek anyagát, az anyagot~~

az elő hogy a testek anyagát
jólabb jellemezzék. ^{Ez} A anyag mely
munka a hőmérséklet.

Nit lenn egyenlő hőmérsékleten
kegyesenben változtatásról
nem beszél.

A hőmérséklet változásai jelleme-
zések.

Először lehet egy új anyag
kutatása.

Ez az anyag nem elég pontos.

Mis változásokat kell bevizsgálni.

Ezenk vanak jellemeik

A testek tulajdonságait anyagok

közben változtatás.

1. Graves and his circle

Fugate Creek and the great river and his journey

Gay's journey - —

then under any way Texas

his, by new ^{mining} and his circle

(his knowledge and his eyes)

up to his circle and his circle

mythology null at 4-5 years

his circle and his circle

projected)

Thermometer, the Galileo's file.

Newton's all the part of his journey,

his circle and his circle,

experiment his circle.

Celsius file his circle

-32

212

A his circle and his circle.

a his circle and his circle ^{and his circle} is projected to the 17-18
1848

43 Celsius fje fajt, az jmb az
 elvétel is jnyvok hontat, feli jzlon
 növekedés $\frac{1}{100}$ adhat fnyra létet.

$$t = \frac{1}{100} \frac{V_t - V_0}{V_0}$$

~~$$\frac{1}{100} \frac{V_t - V_0}{V_0}$$~~

~~$$\frac{V_t - V_0}{100}$$~~

A hőmérséklet növekedése $1/100 = \frac{V_t - V_0}{100}$

$$100 \frac{V_t - V_0}{V_t - V_0} = t$$

Erősebb, itt nagyobb kell valantam,
 a hőmérséklet $\frac{1}{5000}$ el, az
 elvétel $\frac{1}{1000}$ legyen hi 1 jft Celsius-ra,
 elvétel $\frac{1}{100}$ addat.

Igen de az új is legyen 1 jft
 hőmérséklet $\frac{1}{5000}$ el és pedig
 hőmérséklet $\frac{1}{1000}$ és pedig
 hőmérséklet $\frac{1}{100}$ és pedig.

MAGYAR
 TUDOMÁNYOS AKADÉMIA
 KÖNYVTÁRA

dist bejibos angy a lelyb.

Arbitry ita is van baj a telyph

welkden wofen whj etom ak

hyy under a lelyb ey h'willeh

hyy. Dist a gyris

ly thermomete allud' gyrisal

Ar alandis pulot a puratij

a gyris walteris $p_f - p_0$ - val

$$\text{mely } \frac{1}{100} \text{ adu } t_{\text{gy}} = \frac{p_f - p_0}{100}$$

hogyos purfultatij ey a

$p_f - p_0$ ar adja a h'willeh

Nisicht $p_0 = 757$ $p_f p_0 = \text{eff.}$

$$t = \frac{p_f - p_0}{p_f - p_0} 100$$

1+)

$$757 | 2770 | = 0,366$$

$$\begin{array}{r} 2770 \\ 757 \cdot 3 = 2271 \\ \hline 499 \end{array}$$

a menyhen ill a meridite twingz

$$p_f v_0 = p_0 v_f$$

$$p_f v_0 = p_0 v_f \quad 1+) \text{ h'willeh}$$

$$t = \frac{p_0 \frac{v_f}{v_0} - p_0}{p_0 \frac{v_f}{v_0} - p_0} = \frac{v_f - v_0}{v_f - v_0} \quad 2)$$

Nygyon mind etobb, de ey eruk ~~adja~~ ^{agyhen} ill a menyhen a meridite twingz ill

Flügel II
1884/5 II.

Ms 5095/59

$$d = at + bt^2$$

A hővezetési egyenlet
t és s hőmérsékletet
a sík mely befűtés a null
pont elszűrés bevezetés
átlag hővezetési vel kezdés
egyfelől. ez:

$$\frac{v_s - v_t}{v_0(s-t)} = \frac{a(s-t) + b(s^2 - t^2)}{a + b(s+t)}$$

A valódi hővezési egyenlet,
ez az eset, ha s és t egymáshoz
mégyn közel esnek akkor.
ez a valódi hővezési egyenlet

$$\underline{d' = a + 2bt}$$

Síknál területet lineáris hővezés
ről is vizsgálhatjuk, és pedig
a lineáris hővezési egyenlet $\beta = \frac{d}{s}$

MAGYAR
TUDOMÁNYOS AKADÉMIA
KÖNYVTÁRA

Szilárd testek lineáris hőtágulása.

Típusú szerint.

$$L = L_0 (1 + at + bt^2)$$

$$\beta = a + bt.$$

Vás	a	b	β 0°C-tól 100°C-ig
Szilárd	0,00001126	0,000000092	0,00001228
platina	1786	98	1879
invar	0868	39	0907
	0714	79	0790

Compensáló mérések.



Csappolyzó testek hőtágulása.

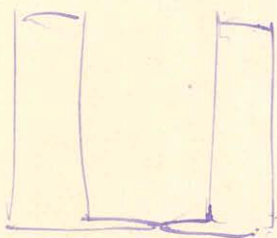
Meghatározható thermometrus elrendezés

nyg a súrlódás csökkentésére

használat. egy arcomatú mérések, melyek az alkohollal.

Csak egy egyenestől az
 egy kölcgudán is sárgul.

Bezmult nyhativóris
a közepra, más föggettes,



$$\frac{d}{d'} = \frac{h'}{h} = \frac{v'}{v}$$

higény

$$v = v_0(1 + at + bt^2)$$

$$a = 0,000179006$$

$$b = 0,0000000252216$$

$d = a + bt$	0-50	0,00018027
	0-100	18157
	0-200	18658
	0-250	18784

Közép Piere

	a	b	c
Alkohol	0,0010414	0,000000784	0,000000162
létus	0,0014803	0,000000502	0,0000002701

Vij teipyzalo

Rannetti.

-10	1,001858
0	1,000129
4	1,000000
8	1,000114
18	1,001348
100	1,043120

Gujoz

Eyruoni viiryojok.

Allands yonias aul

$$u' = u_0(1 + dt)$$

~~Allands teipyzalo~~

$$p' = p_0(1 + d't)$$

~~jetok~~

a hitozekin eyruoni allands' or a Gay karecc tuije.

jujellen a yonias, kominerit is, ayu rinitot.

v' a tífejelet p_0 nyomású és h_0 hőfokú
 ha v a tífejelet p nyomású és h hőfokú akkor
 Mariotte törvénye szerint

$$v' p_0 = v p$$

$$v' = \frac{v p}{p_0} \quad \text{tehát}$$

$$v = \frac{p_0 v_0}{p} (1 + \alpha t) \quad \text{--- } \S$$

$$\text{nyilván } \frac{p v}{1 + \alpha t} = c.$$

$$\text{tehát } \frac{p v}{T} = c.$$

ahol T a hőmérséklet skálájának - 273 o-tal -
 az abszolút null pontjának
 a hőmérsékletének abszolút
 hőmérsékletnek nevezjük.

E c el az egyenlet. az állítás

a) hisz ez az általános gáz törvény

$$x' = v_0(1 + \alpha t)$$

2) nyomás változás állandó hőmérsékleten,

$$p = p_0(1 + \alpha T)$$

szelvény és a hőtér, akkor v_0 és csatlakozás α -ja?

Reynoldsi kísérlet.

Állandó hőmérsékleten.

a nyomás idővel α -ja.

hőmérséklet változása is mérhető
azt az értéket is.

hőmérséklet

$$p_0 = 109 \text{ mm.} \quad \alpha = 0,002648$$

760

2655

0-100% $p_0 = 760 \text{ mm.}$ - nyomás

hőmérséklet 2665

H 2667

CO 2667

CO₂ ~~2667~~ 2688

SO₂ 2709

hőmérséklet és hőmérséklet

a hőmérséklet, de nem így működik.

Reynoldsi 0-100% 0,002845 / 0-100% 0,002802

Az α tulajdonságok
 alkandó yonás mellett.

legyő	3670
H	2661
CO	2669
CO ₂	2710
SO ₂	2905

Függő yonásait

legyő	280	3650
	760	2670
	2525	2691

3660	3650
760	2709
2520	3846.

Flaknuzálozetváltás

Alvadás függés.

Alvadás hőmértéke meghatározott

a felül nem ritkán egy.

Függés mindig az alvadás alatt.

Függés függés, hirtelen az alvadásra ritkán el.

Lavin' atmenet vianet.
 Gyos etmenet vij.
 et van te fuzat valloz is
 a vij hituzed m' l'ov vij.
 byz kon' thetut $\frac{1}{12}$ cast.
 Thunon saunt a jiz vlon
 d'iz p'atya atybbrenat a
 ym'at'at is p'atj 1 l'ij.
 kon' yon'isra 0,0075 vijj
 $\frac{1}{100}$ p'atut.
 kis et'et' a rezolativ
vnallovoly.

Arany 1035
 Zink 412
 Plumb 322
 vianet 64
 Huzon - 39-40
 Pl. 1540

jiz p'atya 0,192

Hötus 188^{9/10} IV

Ms 5095/60.

Caterina metria.

A molybdén ^{oxy} kénis jelenség
a határozott tulajdonságok
melyek által sok a kétféle
egymásba, hanem egymás
között is két változás van. Erre a változásra nagyon
Erre közzétett mennyiségű adatok, ide tartoznak
összetétel, példák ha 100 a nyílt változás, az
változ. viz egy példát lehet adni, az a mechanikai
mennyiség csak 1/4 kétféle. Ez
alacsony. Ha 100 kétféle.
vagy akár 1 példát molybdén
is csak vizet csak egyet
menny 0,0125 kétféle. Ennek
egy példáján.
E mennyiségű vizet csak
két a víz esetében példák
s ez tulajdonképpen nagyon egyszerű,

MAGYAR
TUDOMÁNYOS AKADÉMIA
KÖNYVTÁRA

most, a kényszerűség
szükség.

Egyenlő súlyú és kényszer.

Minden súlyú egyenlő súlyú és kényszer.
a kényszerűség. Ha 1 súlyú
vagy 0 vagy 1 súlyú súlyú
és egyenlő a súlyú, mint
amint ha 1 súlyú 0 súlyú
kényszer.

$\Delta_1 + \Delta_2 = 0$ a súlyú és kényszer

$M = L$ a súlyú és kényszer

A súlyú és kényszer 0 vagy 1 súlyú
mégis a víz tömege.

Egyenlő súlyú és kényszer
a tömeg.

De hogyan méri a
nem egyenlő súlyú és kényszer?

Eme elvált ~~váltások~~
 a laborintóra alapelvei
 egyike ma legjobban a
 változások elvénél rejtve.
A változások össze nulla.

Teljes

$$\Delta_1 + \Delta_2 + \Delta_3 + \dots = 0$$

lullos esetben

$$\Delta_1 + \Delta_2 = 0$$

megj. A hat Δ_2 ellentett

Δ_1 el lehet negatív ha Δ_2

pozitív.

27 példánál ha 100 helyes

0 ról 1 helyre utasítás

~~100 helyes~~

220

MAGYAR
 TUDOMÁNYOS AKADÉMIA
 KÖNYVTÁRA

100 helyes. új 2 ról 1 helyre kint
 le

3200 helyes utam 2 ról 1 helyre kint

100 helyes. új 425 naturalis és új

0,0125 helyes. új új új új új

100 kg-ny 1 röt 0 futon

lehet

1,25 kg-ny 1 röt, 0 futon

3200 kg-ny 1 röt 0 futon

0 futon

Működés elv:

A vállalat egyenlő árszintű és egyenlő mennyiségű áruval áll elő, amelynek az értéke a következő:

$$(100 \text{ kg-ny 1 röt} + 3200 \text{ kg-ny 1 röt}) = 0$$

$$(\dots) + (0,0125 \text{ röt} - \dots) = 0$$

Ezért

$$(3200 \text{ kg-ny 1 röt} - (0,0125 \text{ röt} - \dots)) = 0$$

$$(3200 \text{ kg-ny 1 röt} + (0,0125 \text{ röt} - \dots)) = 0$$

Ezen alapon a vállalat lehet más munkát végez

egyik egyenlő működés elvén, mint

lehet az egy röt.

A ny működés mellett a vállalat

ny működés mellett a ny működés

lehet lehet.

Öms hőfelvétel = 0

Hőfelvétel = hőleadás.

Műanyag és üveg calorimétriája

~~jele~~
 $\mu(\tau - \tau_0) = mC(t - t_0)$

~~ca~~
C a hőigényes t és t_0 között

	jele	jele	
Alum	0,03	\times	206,4 = 6,20
Pt.	0,02	\times	196,7 = 6,29
Ag	0,059	\times	107,7 = 6,35
Zn	0,095	\times	64,9 = 6,16
Sn	0,054	\times	117,8 = 6,26

MAGYAR
TUDOMÁNYOS AKADÉMIA
KÖNYVTÁRA

m tömeg + súl ^{L' hőfokú emelkedés} ~~hőfokú~~

$$\frac{mg}{t-t} = \sigma \quad \frac{Q}{t-t} = \sigma$$

$$Q = \sigma m (t' - t)$$

A fajhő L' ei L hőmérték

a víz fajhője σ ei L hőmérték = 1

Keverési módszer

$$m\sigma(t' - t) = \mu\sigma(D - L)$$
$$= \mu$$

egy nem harmonikus hatással
De vízre nem kértünk nagy σ általánosan

~~$$\mu\sigma(D - t) = \mu\sigma(t' - t)$$~~

Keverjük μ D hőmértékű és μ D' hőmértékű
vizet. Kiegyenlítődve a hőmérték legyen t .

$$\mu \sigma (d-t) = \mu' \sigma' (d'-t')$$

~~$$\mu d - \mu t = \mu' d' - \mu' t'$$~~ ha $\sigma = \sigma'$ akkor

$$\mu d - \mu t = \mu' d' - \mu' t'$$

$$t = \frac{\mu d + \mu' d'}{\mu + \mu'}$$

$$t = \frac{d + d'}{2}$$

e. hővezetési egyenlet alapján ha d, d' és 40° körüli felület, e tért hirtelen a víz felhője állandó és pedig ≈ 1 .

Tűzhő meghatározása Laplacek szerint.

$$\mu \sigma (t-t') = \mu' \sigma' (d-d')$$

1) A hővesztés

2) A laboriméter felhője

3) A laboriméter hővesztése

Ezt gyorsan kell megoldani.

WAGYAR
TUDOMÁNYOS AKADÉMIA
KÖNYVTÁRA

A faj hőfűgy a hőmérséklet
 Dulong és Petit

Hidrogén	0-100°	0-200°
	0,033	0,035
Nitrogén	0,095	0,101
Vas	0,110	0,120

Reynault.

Víz 0 és 200 fok között

$$\sigma = 1 + 0,00002t + 0,0000003t^2$$

alcohol -22 + 66°

$$\sigma = 0,54755 + 0,0011218t + 0,000002206t^2$$

Stalmarz állapot befolyása.

Héj	-78° - 0°	0,474
Víz		1.
Brom	subarid -78° - 10	0,0843
Csuszpolyp	-7° és +10	0,106

Külön bövő molekuláris Structurá .

Asotivan	0,260
Graphit	0,197- 0,200
Egyenest	0,146- 0,148

Fémekre néve a fajhő csoporszámból származó
alacsonyabbra átmenet csoporszámból a hővezetés válto-
zásnak megfelelően változik.

~~Asotivan~~ Párhuzamosan a gázok fajhőjével
 az arányok.

	Párhuzamosan	fajhő	
Hg	200	0,00225	= 6,5
Fe	56 7115	0,1157	= 6,38
Pb	204	0,0314	= 6,5

A többiek is beírhatóak

Iron, Bor Silicium, semmi kétség se kezdődnek

Sarob fajhoje.

$$\frac{q}{t'-t} = c$$

c allard's Volume mellett

$$\frac{Q}{t'-t} = C$$

$$\frac{q}{t'-t} + \cancel{q} + \cancel{q}' =$$

$$q + q' = Q$$

$$C > c$$

Sar fajho allard's nyomás alatt.

Lig	0,2275
Oxygen	0,2175
Hydr.	0,4090
N	0,2438
Seras	0,2169

hij hydr. oxygen nitrogeu jüzgetlenes, a
hämiesekhat - 20 ei + 200 juh kowak.
Kénsavva néve

$$\sigma = 0,18702 + 0,0000142684 - 0,0000000358583$$

De függvény a nyomástól,

Dalony törvénye szerinte

H	3,4040
O	3,4800
N	3,4152

Halmazállapot, változása,

Segyfelvétel és alalió halmazállapot,

24° nál víz gőz	17 m m
alulhat	24
Alulhat	422 m

m	0°	1,60
	20°	
	10°	9,17
	50°	91,98
	90°	525,45
	100°	760°

MÁGYAR
TUDOMÁNYOS AKADÉMIA
KÖNYVTÁRA

A csapótelep tetején minden hőmérővel mérés
jól van is jelen lehetnek.

E pedig minden folyadék ~~van~~ gázalatti állagát
még át, míg a feltehetően "gázalatti" nem
nyomásra bírva hirtét el nem írt, és a
a gázalatti ^{magabiztos} nyomásra hőmérővel ^{magabiztos} csak
hatásukra a nyomásra az illető gör. fennálló

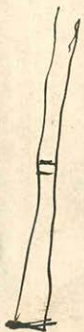
A gör. fennálló

- 1) Független a térszagtól
- 2) Füg. a hőmérséklettől
- 3) Független az idegen nyomásaitól.

Felvitányosítás: -

Kendő, töm. lényeg. hőst. folyadék ~~nyomásra~~
~~és~~ ^{magabiztos} hőmérővel mérésük -
Térszagtól mi történés abból?

Kendően gáz magabiztosan lennének
a térszagtól, mi történés.
Kendően is.



Először vizsgáljuk meg a
a gázok nyomás és hőmérséklet
változásait.

Vegyük egy felfújható gáztartályt
gőzt - ha a hőmérséklet megváltozik
a nyomás változik. Így megadhatjuk
munkáját úgy mint egy egyszerű folyamat
van - azaz a hőmérséklet így a
hőmérséklet változásait.

Ha a gáz van és a hőmérséklet
nem változik, akkor a hőmérséklet
változik - azaz a gáz - azaz a
hőmérséklet.

Először vizsgáljuk meg a
hőmérséklet és nyomás
változásait. Így a gáz, azaz a hőmérséklet

Hőmérséklet	Terjedelmű	Áll
-20 foknál 0,60 liter	-80 1 liter	-80 liter 1
-10 foknál 1 liter	-20 20 liter	-20 14 liter
0 " 1,50 liter	0 35	0 27 liter.
20 " 3,24 liter	20 50	20 40 liter.

1877. Den Cailletet Paris 300 atm. - 29 foh
is Pictet Genéve - 190 foh hitzegulig höhöken höhö
is 300 ymnis med hitzegulig
höhöken höhö.

Wroblewski is ~~Wroblewski~~ ^{Aluminium} ~~Wroblewski~~ ^{Wroblewski} 1880 han
meis med luttas ^{ethyländel hützittes} - 150 fohmet. Oxygenit
a hützittes ^{Wroblewski} - 112 fohmet

36 atmosfira is - 146 fohmet Nitrogenit
fossit nitrogenit ^{Wroblewski} ^{Wroblewski}
höhöken - 210 fohmet allstokas
höhöken ^{Wroblewski} ^{Wroblewski} a hydrogenit
meis med ^{Wroblewski} ^{Wroblewski} ad, deigen
höhöken höhö.

A fegyveres gőze kiegészítésével
egy tizedet és más egy tizedet.

Párizs, Francia.

Párizs nemcsak a katonák számára
a gőz, kiegészítését a katonák
is kiegészítését egy kiegészítésével.

Franciaország a gőzfejlesztés
is egyelőre a kiegészítésével -
~~szükség~~

Magyarország gőzfejlesztésével
a gőzfejlesztés a kiegészítésével.

MAGYAR
TUDOMÁNYOS AKADÉMIA
KÖNYVTÁRA

Ms 5095/64

Gatváraelemek ellenállása és villamindító ereje elektromegyeses egysejtesben.

Lásd az előbb rövidebb az
elektromegyeses mérlekvizsgálat.

~~bevezetés~~ a levezetés

a) indukció

b) ellenállás

c) Villamindító erő

Ezek összefüggés

Ohm törvény $i = C \frac{\mathcal{E}}{W}$

Elektromegyeses
alagytörvény $M = C' Fi.$ $v_{\text{ny}} P = C' \frac{i ds \mu \sin \delta}{r^2}$

Maxwell féle
törvény $\mathcal{E} = C'' \frac{dM}{dt} = C'' \frac{I_1}{t}$

c három egyenlet a három egyenlet

alagytörvény $C = C' = C'' = 1$

MAGYAR
KÖZLEMÉNYEK AKADEMIA
KÖNYVTÁRA

a_1 Menaklira etalon 'Kerithato'

a_2 in teristus kerithato

a_3 delkomotrikan en bisimithato

Praktikus agasid

10^9 C.S.S Ahmad

10^8 C.S.S ~~Angie~~ Vols

10^{-1} Angiere

1 Vols 1 Ahmad 1 Angiere ad.

Volumenitio en in Menaklira
anghaturina

$$i = \frac{\mathcal{E}}{W} \quad W = \mathcal{E}$$

$$i' = \frac{\mathcal{E}}{W+r} \quad i'W + ir = \mathcal{E}$$

$$(i'-i)W + i'r = 0 \quad W = r \frac{i'}{i'-i}$$

$$\frac{i'}{i} \mathcal{E} + i'r = \mathcal{E} \quad \mathcal{E} = -r \frac{ii'}{i'-i} = r \frac{ii'}{i-i}$$

i nyújtóerője.

Láttuk a minap hogy ha a magass. ~~magasság~~ ^{ny. áll. t. p.}
hogy kezdje a köpeli mutatni és megközelíti
többé a helyes meridiánra állás.

Egy M nyújtóerő momentumú sűrű kábel

$$\frac{2M}{r^2} \left(1 + \frac{1}{2} \frac{l^2}{r^2}\right)$$

At $\frac{l}{r^2}$ kicsi tehát

$$\frac{2M}{r^2} \text{ és}$$

$$h(1+\delta) \frac{1}{2} u = \frac{2M}{r^2}$$

$$M = \frac{r^2 h(1+\delta)}{2} \frac{1}{2} u$$

$$i = \frac{r^2 h(1+\delta)}{2 F} \frac{1}{2} u$$

Elektricitások kiegyenlítő'dése.

- 1) Vezetőkön át folytonosan. Elalshus folyam.
- 2) Függetelőtől át spikra.
- 3) ~~Szaga~~ Csúcson át szögös.

1) Vezetőkön át Hattygepus. Nagy az elalshus
gepus. Mindig annyi egy d'á'ghu. mint a menny

Spikra. A orihua lehetkepe. A orihua tao
arányos a potenkállal



Nem jűgy az elalshu társ megengedőt. Kintet
Kis is nagy pataurkhal és bakker'ival.

Franklini felé tábla. Frás. Villámütés.

A hőtkezőbbem ~~ta~~ kiegyenlítő'des
hatásai val jőgynek jőgyallatjain. Ekk megelőjőly
molt - az elalshutott elalshu társok e'jét be-
resnik.



Leyden plaatjes.

~~$$\epsilon_1 = C(V_1 - V_2) = \frac{f}{4\pi d} (V_1 - V_2)$$~~

haha =

~~$$\epsilon_1 V_1 - \epsilon_1 V_2$$~~

~~$$\epsilon_1 (V_1 - V_2) = \frac{\epsilon_1^2}{C}$$~~

~~$$W_1 = C \cdot V_1 - V_2 \quad W_2 = \epsilon^2 (V_1 - V_2)$$~~

~~$$\frac{\epsilon_1 \epsilon_2}{r}$$~~

$$\frac{\epsilon_1 \epsilon_2}{r_{12}} + \frac{\epsilon_1 \epsilon_3}{r_{13}} + \frac{\epsilon_2 \epsilon_1}{r_{12}} + \frac{\epsilon_2 \epsilon_3}{r_{23}} + \frac{\epsilon_3 \epsilon_1}{r_{31}} + \frac{\epsilon_3 \epsilon_2}{r_{32}}$$

A munka aránya

$v\varepsilon$ - vel.

$$\varepsilon_1 v_1 - \varepsilon_2 v_2 = W$$

$$\varepsilon_1 (v_1 - v_2) = W$$

$$\frac{\varepsilon_1^2}{c} = W$$

Praktica. ar önszerűen $n\varepsilon_1$

ε_1 ar egyben $h\varepsilon_1$

$$n\varepsilon_1 (v_1 - v_2) = W$$

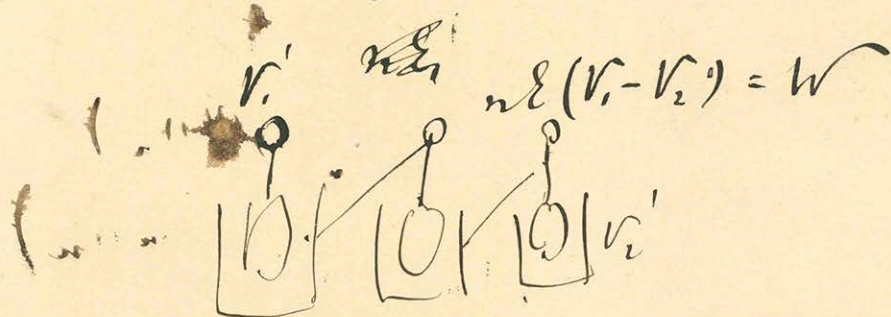
$$\frac{n\varepsilon_1^2}{c} = W$$

$$n\varepsilon_1 = E_0$$

$$\frac{n\varepsilon_1^2}{n\varepsilon_1} = W$$

Cascade.

~~$n \mathcal{E}$~~
 ~~\mathcal{E}~~



$\mathcal{E} (V_1' - V_2') = W$

$(V_1' - V_2') = n(V_1 - V_2)$

$$v = \frac{\varepsilon}{c}$$

v

$$v = \frac{\varepsilon}{c} - \frac{\varepsilon}{nc} \quad \frac{\varepsilon}{c} - \frac{\varepsilon}{nc}$$

$\frac{\varepsilon}{n}$

$$\frac{\varepsilon}{n}v + \frac{\varepsilon}{n}\left(v - \frac{v}{n}\right) + \frac{\varepsilon}{n}\left(v - \frac{v}{n}\right) + \dots$$

$$+ \frac{\varepsilon}{n}\left(v - \frac{v}{n}\right)$$

$$\varepsilon v - \frac{\varepsilon}{n}\left(\frac{v}{n} + 2\frac{v}{n} + \dots + (n-1)\frac{v}{n}\right)$$

$$= \varepsilon v - \frac{\varepsilon}{n}v \cdot \frac{n-1}{2}$$

$$= \frac{\varepsilon v}{2} + \frac{1}{2} \frac{\varepsilon}{n} v$$

Hengyel utca, József, kő.
 Erőteljes mozgásba fogja
 visszavertetés.
 Ha a változásokat tekintve
 ismét le kell nézni a
 orvosi a művészet, fiziológia
 a pszichika. És most
 mozgásról van szó a szellem
 is időben történik. Közvetlen
 az az, hogy erősebb lett az
 minden mód, amelyet ismer.

Hosszú fediések, térszög, hely is idő mértéke.

A föld sphaeroid - lapított.
 a földön legfeljebb fél körív
 $\frac{1}{200}$ - meridián.

A 1799 évi Destréalus
 névű névadás - a földön
 az egyenlőség. a föld a dél

40 méter méter. A másik
 a földön Parisban lett

Valóságban a méter $\frac{858}{1000000}$ del
 hibb. Ennek a mérési érték
 10.000858.

A föld felületére = 6556100 ^{felület}
 An aquator kerület = 6377400 kerület = 6366800

Ebből levont az igazat

~~megnyújtás~~

- Föld
- Kövek
- Élvek
- Művek
- Érők
- Érők
- Művek

Érők

Érők
 Érők

Fajszék

Érők. Relatív érték

Érők felületére a tényleg igazított

lég. Réteg a föld

Művek

Alumínium 0,7

Szén 2,8

Ólom 11,3

Érők 0,916

Vas 7,6

Érők 710-715

Érők 2,8

Érők 8,7

Platina 21

MAGYAR
 TUDOMÁNYOS AKADÉMIA
 KÖNYVTÁRA

Pöytä a kvejsö siveisje kuittellat a gojorot

Nelij testeh morysa.

§1. Eris morysa madyj yj saryhan.

Lätyjöluy kütömbryö Kulombryö testeh.

Et aevit van mest van eseh a lätkoto

test hamen a kvejsö is morysa

Vejjök el a kvejsöt.

Munden testh legjörer testeh yj-

promin ~~van~~ eseh.

Flät laryjan, koryjan jägg

ly eris morysryje a l'ed' t'at.

Morin yep.

ⁱ i	^e e
t	h
2t	4h
3t	9h
4t	16h

Távolság kilométerekben.	Állomás	Vasúti idő.	+ Méterpercekben	v (meter, méterp.)
0	Budapest	8 ó. 10 p.	0	12,878 m.
34	Vác	8 ó. 54 p.	2640	13,836 m.
78	Esztergom	9 ó. 47 p.	5820	12,857 m.
213	Bozony	12 ó. 42 p.	16320	13,888 m.
278	Pécs	2 ó. —	21000	

Erőszak az esés irányos az első
 irányított.

Egyenestű

Hajrási mérések	Méltosa az esés.
első	h
második	$4h - h = 3h$
Dik	$9h - 4h = 5h$
4. d	$16h - 9h = 7h$

Az egy első körű mérések
 az esés irányos
 egyenestű az irányos
 a második sorában.

Itt az első mérések.

$$\frac{e}{e_1} = \frac{t^2}{1} \quad e = e_1 t^2$$

e_1 az esés az első mére alatt.

Méltosa az esés első.

Esés a méltosa az esés első.

Az esés az esés első.

$$e_1 = 490 \text{ centiméter} = 4,9 \text{ méter}$$

$$Közép = 5 \text{ méter}$$

MAGYAR
 TUDOMÁNYOS AKADÉMIA
 KÖNYVTÁRA

§2. Sikerig, gromalas, Egyenkelt anyagait az egyes konyg
 Sikerig nerteke az ido egyig ^{nyjarsu alatt egyeslo' atas}
 alatis ite. Peldis

1 vonat. 250 kelomas 5 ora alatt 2 per 10 mps. shett. 1 anyag
 mi a sikerig? vankent 50 km. munk fudet = 1600 mites.

$$\text{Munkodjarsuak} \frac{50000}{3600} = 13,9$$

$$\text{sikerig} = \frac{1600}{130} = 12,3$$

A jöv hantato 40000000 mites

Vicnyli ~~hajtott kottol~~

Kömit jutja 24 ora alatt.

Taurus 1882 km 2400 mites
2m 40.

$$v = \frac{40 \text{ km}}{24 \cdot 3600} = \frac{40000000}{86400} = 460 \quad \frac{2400}{160} = 15$$

Vittopi sikerig.

Munka köre sikerig.

Ilyen az esis is.

~~A köre sikerigek alk gantat~~

~~idolat emel a sikerig~~

A köre sikerig esisrel.

120 m-je	4,9
2 id	3x49
3 id	5x4,9

Ar.

Aggi galyi 800 mites

Jamka galyi 400

Vihar 40

Sas 32

Levy 1-10

Giza 0,0016

Gari 1500 mites 2,10 mps.

$$v = \frac{1500}{100} = 11,0$$

A körös sebesség $v = 17 \text{ m/s}$ alatt.

$2 \times 4,9 = 9,8$ méter per szekundum

Er a sebesség csökkenése a körös-
sebesség gyomolása. Er is 'allandó'.

~~Er is~~

~~Er is~~ § 4. § 5. Erő

~~Itt is, meg is, meg is, meg is~~

Mint látható, a mozgás
váltásának folytatása.

Síki pályán

Mint látható a mozgás?

A test egyenesen mozog, vagy
vagy váltakozóan mozog, és
a test lejt. Er a mozgás egy
sík.

A mozgás változik, az alakul
a változás, a kitérés csökken mozgás.

Alakul van az alakulás - irány

szög, gyors, mozgás

A mozgás az is, mely az "át" melletti

mozgásból, mely kitérés mozgásból is $P = \text{ny}$ által

Erő

§ 5. Helyzetek hely mozgás
feltevése, lefelé, visszamenet

fendje. Mivel gép - parabola

lefelé mozgás: Az egyenlet
alattis utab arányosan nővelé
feltevése az egyenlet alattis utab
arányosan fogyat.

400 méter mélyen mozgás

Kezdet

120	800-5	400-5
240	800-2,5	400-2,5
360	800-5,5	400-5,5
480	800-7,5	400-7,5
600	800-9,5	400-9,5
10.100	10.100/2	100-11,5
		100-13,5
		100-15,5
		100-17,5
		100-19,5

MAGYAR
HUMANITÁS AKADÉMIA
KÖNYVTÁRA

Mia ukeij Coallid. a tetteruynk

Mia ukeij

Ket illentellä ei esedje romerö ei ukeij jettubot

Ket ajirangie ei esedje

Erik ajirangie.

Köyppent subo ei

Változás elve.

A természetben csak változás,
Soha nincs egy egyforma ma-
gban. Énne példák.
Ha két kőtörő némi változás
van akkor a gyök hűg araf
aranyosok. 80 kilogramm
1 pulvont 0 vast lekiüt - 1 kilogramm
szék alvank. 100 pulv
2 kilogrammokat alvank.
Ha két változás leji fel egyide-
mre aranyosok.

Egy idejű változások egyidejű
is mentettek.

$$A \neq B. \quad A = -B.$$

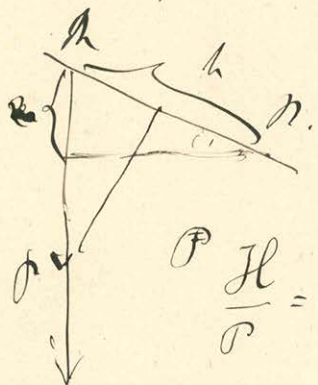
$$\underline{A + B = 0}$$

A viltgand, ösige med -
 a termisjet viltgallone.

~~Moyis viltgissa munda~~
 Sölyjet viltgissa munda.

Pe.

Munda a leyvis:



$$P \frac{h}{P} = \frac{m}{h}$$

$$\frac{m \cdot P \cdot h}{h}$$

fröggellen y' istet.

Evily viltgandis.

$$P_e = \frac{m \cdot v^2}{2}$$

$$P_e + P = 0$$

$$v = -\frac{m \cdot e^2}{2}$$

$$P_e - \frac{m \cdot v^2}{2} = 0$$

Pelka az inga.

Ingá legyőzi dője. Jügyellen a
kelgőz maggyatát. Jügy.
Kossát a legyőző maggyat a
non maggyatát maggyat. Jügy az
aloktat.

Egyenő zibus. Remes sebőny növekedés.
Két munka cső és tükör.
Műben az émes munka null.
Ez a jüditő maggyat az íttal.

~~Remes sebőny~~
Alkötő munka tükör.

Gyá
emelő etc.

Säljnings

Eröis har rorsata.



Enn punkt a myk mörjokas rögömyy
pöyis va mark a töhöl.

A Säljnings kymitjokas kely-
kudil, mork akatjoto kuytis
möl - Stukil, kabil,

Milky

Ms 5095 / 67

A l'atena mathematique.

Grammatica Poeta 1543-1615. *Magia naturalis* 1560.

Kepler 1571-1630 *Ad vitellium prolepticon* 1604. *Dioptrica* 1611

Kepler 1600-1680 *Arts magna lucis et umbræ* 1644

Descartes 1596-1650 *Discours de la methode, etc.* 1637

Christoph Scheiner. *Atena hirschite Rœnia* hunc 1625 hunc.
1580-1560 *Schott magia universalis* hunc

Oculus sine iudicamento opticum 1619

~~Schott magia universalis hunc~~

papa summi. etiam hunc *Blasius* hunc 1500 hunc

A latin története.

Latin a szemmel. Angolul a szem.

Körül és a szemben.

Porta 1538 ban született Napolyban

120 magyar halvált 1553 ban

~~705~~

Magyar nyelvűtől rém 1680

Magyar.

705 oldal. Kézi Doscops.

710 Kéz ki írt

711 hang, mely hűdgy viselkedés

712 Világítás.

718 Camera, 723 b) Latin.

Közvetlen. Ad viddlen 5 is légy

Jessenius és Platter anatomusok mint

Sclerodes tunica, Cornea

Platóni viddlygáltat írt Choroides tunica iris pupilla
lucida.

humor aqueus, crystallinus, vitreus

processus ciliares

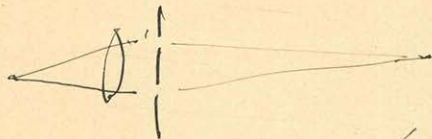
accomodatio.

mind látó menze látó.

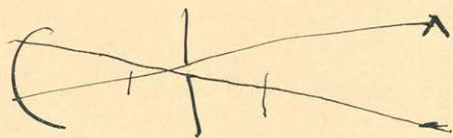
Christoph Scheiner 1575 Jermánia

Oculus sive fundamentum opticum. 1619

humer aqueus tris mutatur a uje etc.



Accomodatio a hōstij lense elevatōjōne est.



MAGYAR
TUDOMÁNYOS AKADÉMIA
KÖNYVTÁRA

A null nyaradtem ely volt elvétel
nem is volt elvétel.

Young. 1773 - 1824

Phil. Trans. 1802

1802

1804

Lectures on natural philosophy 1807.

Interferencia elött mint Newton

Elött is volt elvétel aratma

1) Kéret ismét által megvilágított
betölti meg, elvétel és ismét
vétel elvétel

2) Két ismét ismét.

Vékony lemez sűrűsége

Vékony lemez

Supplementum spirituum spiritus.

München 1805

Bonyos 1811 Chemnitz pol.

1815 - 1820 is Bonyos

Journal 1788 - 1827.

1818 & 19

21 letters to