

اختراع جهاز قياس معدل الانتقال الحرارى عبر أسطح المواسير للمفاضلة بين المراحل قبل الشراء

مهندس/محمد أحمد عبدالله حجازى

شركة القاهرة لتكرير البترول

الإدارة العامة للتكنولوجيا والتطوير (معمل طنطا)

الخواص الحرارية للمواد

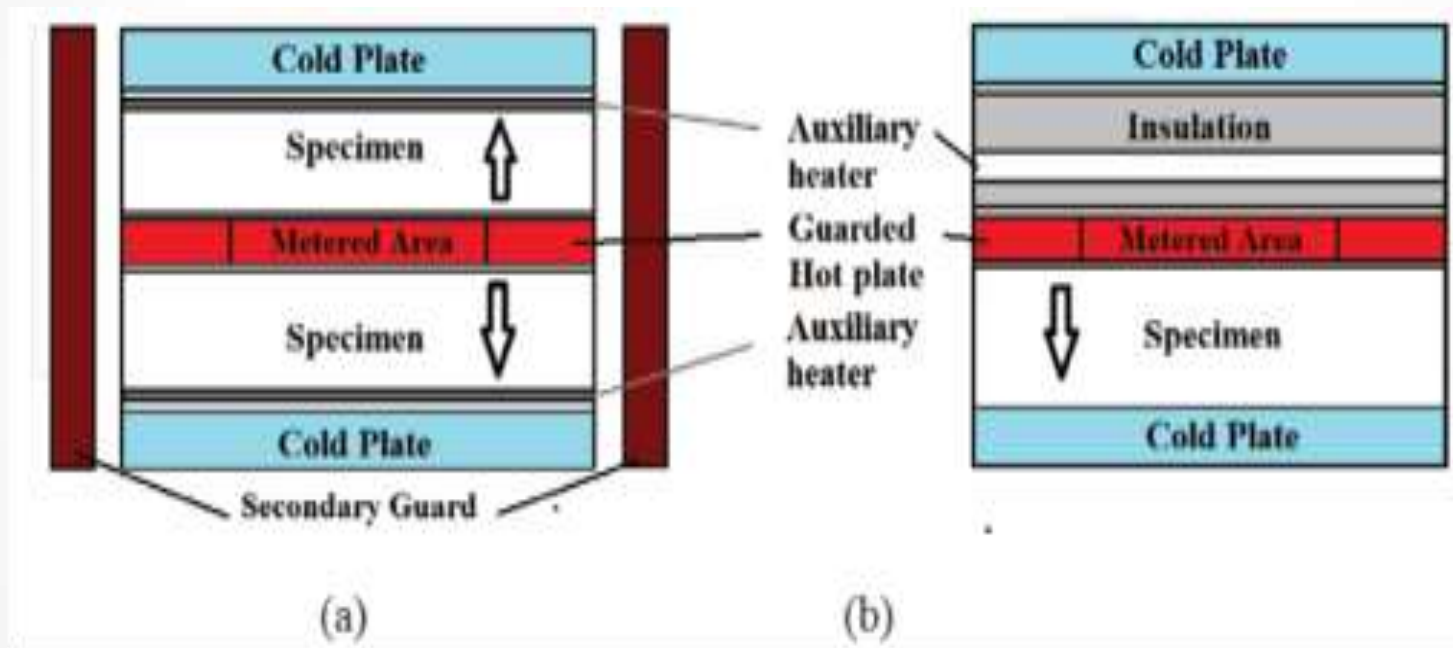
- تستخدم طرق القياس لتعيين العديد من الخواص الحرارية كالاتى
- خواص الإنتقال الحرارى مثل
- Thermal conductivity, thermal diffusivity or specific heat capacity, characterizing the ability of materials to conduct, transfer, store and release heat.

أهم طرق قياس الخواص الحرارية للمواد

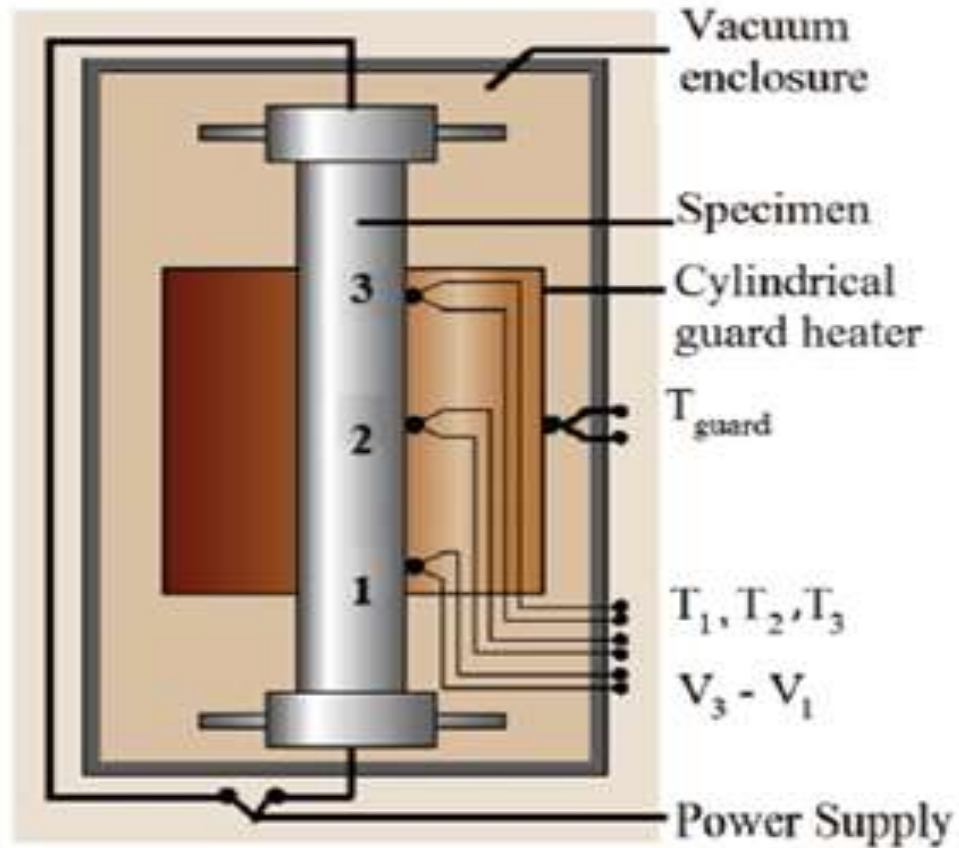
- Steady State Direct Methods
- Transient Methods

Steady State Direct Methods **أولاً**

- Guarded Hot Plate



Direct heating method

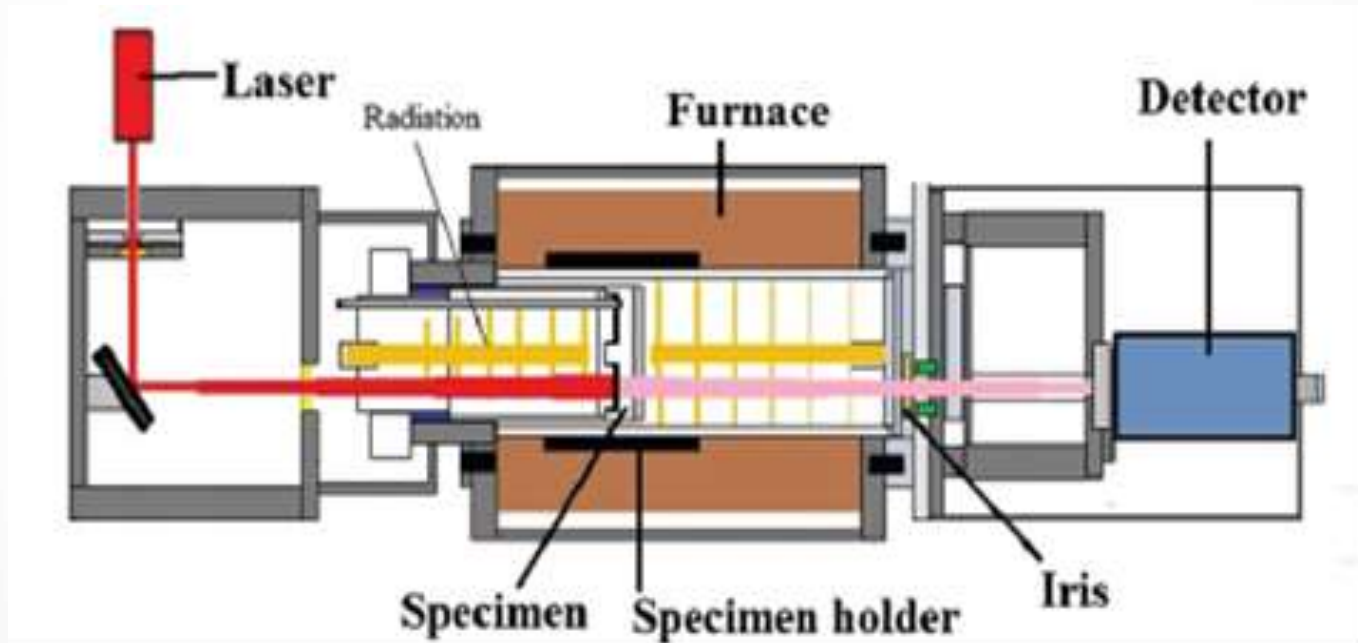


Direct heating method equation

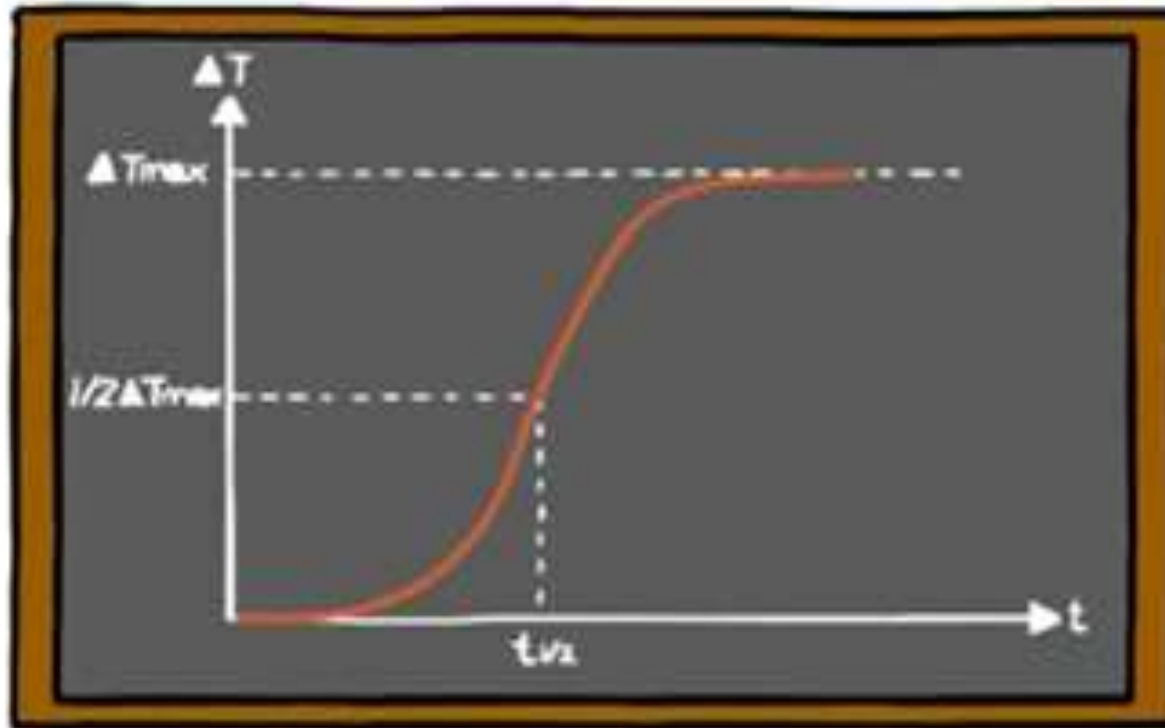
$$k \frac{V_3 A}{l_3 l} = \frac{(V_3 - V_1)^2}{4 [2T_2 - (T_1 + T_3)]}$$

Transient Methods ثانيا

laser Flash Method



تعيين معامل الانتشار للعينة



$$t_{1/2} = 0.1388 \cdot L^2 / \alpha$$

Where:

α = thermal diffusivity in cm^2/s

L = thickness of test specimen at temperature of measurement in cm

$t_{1/2}$ = time at 50% of maximum temperature increase, measured at the rear surface of the specimen in seconds

تعيين التوصيلية الحرارية

$$\alpha = 0.138 \frac{d^2}{t_{1/2}} \rightarrow \alpha = \frac{k}{\rho c_p}$$

α Thermal Diffusivity

K Thermal Conductivity

ρ Density

C_p Specific Heat

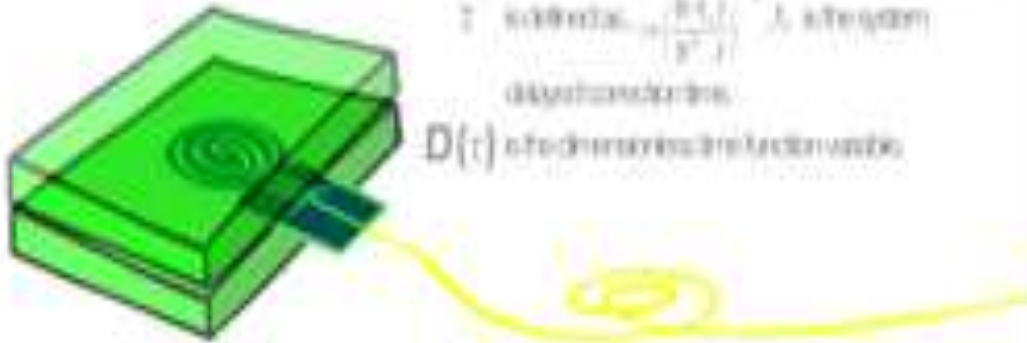
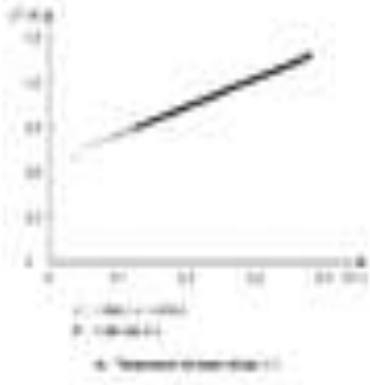
المجموعة الثانية من طرق القياس

- Transient Plane Method

Method: Transient Plane Source (TPS)

$$\Delta T_s(t) = P_0 (z^2 r k)^{-1/2} D(t)$$

$\Delta T_s(t)$ is the temperature rise of the specimen surface
 P_0 is the power input of the sensor
 r is the radius of the cylindrical sensor
 k is the thermal conductivity of the specimen material
 z is the thickness of the specimen, $z = \frac{P_0}{k} \sqrt{\frac{t}{\pi}}$ is the system degradation factor.
 $D(t)$ is the characteristic function

اختيار التجهيزات الخاصة بكل تجربة

	Metal alloy	Dense ceramic	Steel	Ceramic	Polymer	Insulating material
Thermal conductivity [W/(m K)]	170	40	14	1,5	0,19	0,028
Thermal diffusivity (mm ² /s)	69	11	3,7	0,96	0,11	0,75
Temperature increase (K)	0,3	0,5	1,0	0,8	1,3	2,5
Probe radius (mm)	15	6,4	6,4	6,4	6,4	15
Specimen thickness (mm)	30	10	10	10	15	30
Specimen diameter (mm)	90	40	40	40	40	90
Measurement time (s)	5	10	10	40	160	160
Power output (W)	4	3	2	0,5	0,25	0,1

Modified Transient Plane Source



مقارنة بين الطرق المختلفة

Method	Temperature range	Uncertainty	Materials	Merit	Demerit
Guarded hot plate	80-800K	2%	Insulation materials, plastics, glasses	High accuracy	Long measurement time, large specimen size, low conductivity materials
Cylinder	4-1000K	2%	Metals	Temperature range simultaneous determination of electrical conductivity and Seebeck-coefficient possible	Long measurement time
Heat flow meter	-100-200 °C	3-10%	Insulation materials, plastics, glasses, ceramics	Simple construction and operation	Measurement uncertainty, relative measurement
Comparative	20-1300 °C	10-20%	Metals, ceramics, plastics	Simple construction and operation	Measurement uncertainty, relative measurement
Direct heating (Kohlrausch)	400-3000K	2-10%	Metals	Simple and fast measurements	only electrically conducting materials
Pipe method	20-2500 °C	3-20%	Solids	Temperature range	Specimen preparation, long measurement time
Hot wire, hot strip	20-2000°C	1-10%	Liquids, gases, low conductivity solids	Temperature range, fast, accuracy	Limited to low conductivity solids, conductivity materials,
Laser flash	-100-3000°C	3-5%	Solids, liquids	Temperature range, most solids, liquids and powders, small specimen, fast, accuracy at high temperatures	Expensive, not for insulation materials
Photothermal photoacoustic	30-1500K	Not sufficiently known	Solids, liquids, gases, thin films	Usable for thin films, liquids and gases	Nonstandard, knowledge about accuracy

أهم الشركات المصنعة

Manufacturer type of instrument	Technique	Meas. range (W·m ⁻¹ ·K ⁻¹)	Max. temp. (°C)	Accuracy/ uncertainty	Sample dim. (number)
Hotdisk AB					
<i>TPS series/Mica sensor</i>	TPS	0.005–1800	1000	<5 %	Min. Ø13 × 3 mm ²
Laser Comp					
<i>FOX 300 HT</i>	HFM	0.1–10	250	>1 % (40 °C)	≤ Ø51 mm
<i>GHP 600</i>	GHP	0.1–10	250		
Linseis Messgeräte GmbH					Both instr.:
<i>XFA 500</i>	XFA	0.1–2000	500	nn	(1) ≤ Ø25.4 × 6 mm ²
<i>LFA 1000</i>	LFA	0.1–2000	1600	nn	(2) 10 × 10 × 6 mm ³
Netzsch Gerätebau GmbH					
<i>Titan 456</i>	GHP	0.005–20	250	<2 %	300 × 300 × ≤ 100 mm ³
<i>LFA 427/457</i>	LFA	0.1–2000	≤2800	nn	all LFA/XFAs
<i>LFA 447/467</i>	XFA	0.1–2000	≤500	nn	(1) ≤ Ø12.7 × 6 mm ² (2) 10 × 10 × 6 mm ³
<i>TCT 426</i>	THW	<2	1250 (1500)	nn	250 × 125 × 75 mm ³
Taurus					250 × 250 mm ²
<i>TLP 500 HT</i>	GHP	0.01–0.5	400 (500)	nn	500 × 500 mm ²
TA Instruments					
<i>DTC 300</i>	HFM	0.1–40	300	3 % to 8 %	Ø50 × 25.4 mm ²
<i>DXF and DLF series</i>	LFA	0.1–2000	≤2800	5 %	≤ Ø25.4 × 6 mm ²
Ulvac Riko					
<i>GH series</i>	HFM	0.1–15	280	nn	Ø50 × 20 mm ²
<i>TC 9000</i>	LFA	nn	1500	5 % (TD)	Ø10 × 3 mm ²

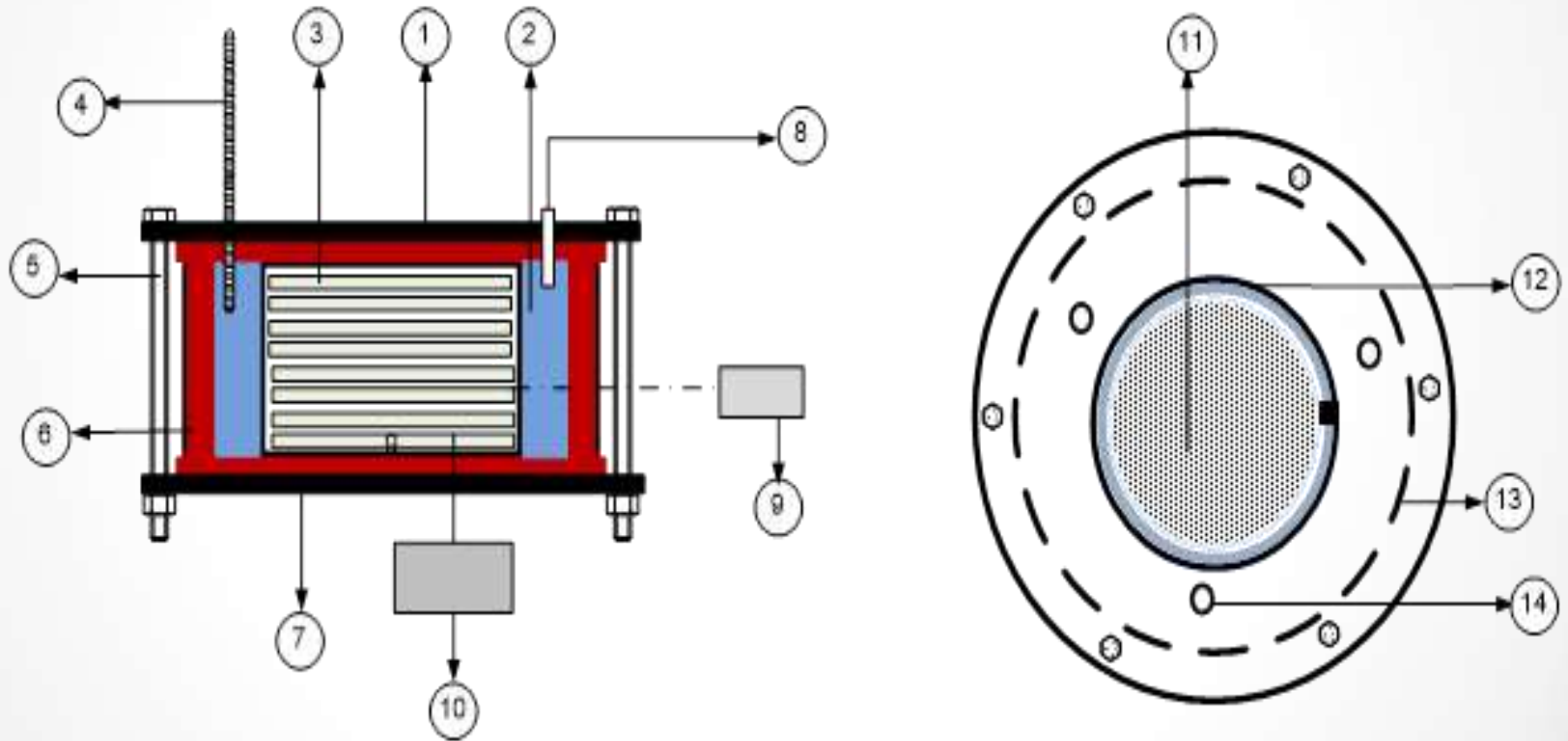
أهمية إيجاد طريقة جديدة

- وبناءً على ما تم عرضه فيما سبق لأكثر الطرق شيوعاً من حيث الاستخدام في تعيين الخواص الحرارية للمواد يتضح أنه لا توجد طريقة موحدة يتم بها قياس الخواص الحرارية للمواد ولكن لكل طريقة حدود القياس والمواصفات الخاصة بها لذلك كان التفكير في إيجاد طريقة بسيطة وسهلة التطبيق لتعيين معدل التدفق الحرارى المار عبر أسطح المواسير ومن ثم يمكن تعيين التوصيلية الحرارية بتطبيق معادلة فوريير للتوصيلية الحرارية فى الاتجاه القطرى للأشكال الأسطوانية فعن طريق الجهاز سيكون من السهل تعيين معدل التدفق الحرارى عبر أسطح المواسير فى شكلها التجارى.

وصف جهاز الاختبار



رسم يوضح جهاز القياس



مكونات الجهاز

1-Upper Flange

2- water

3- heater

4- Thermometer

5-Hex Head Holder

6-insulator

7-lower flange

8- thermo cable with a digital monitor

9-thermocable with an electrical switch

10-AC-Automatic Voltage Regulator

11-insulator

12-specimen

13-outer casing

14 -thermocables hatches

خطوات التجربة

يتم لف المسخن الكهربى حول السطح الداخلى للعيونة ثم تثبيت العينة بين الغطاءين العلوى والسفلى و إحكام إغلاق المنظومة ويتم تثبيت الثرموكابل على السطح الداخلى للعيونة وتشغيل الثرموكابل لتعيين الارتفاع فى درجة حرارة المياه بالفتح ات المخصصة له بالغطاء العلوى و يتم توصيل التيار الكهربائى بمثبت الجهد المتصل بللسخان بالكهرباء ومتابعة ارتفاع درجة حرارة السطح الداخلى للعيونة وتسجيل القراءة لجميع العينات.

تسخين سطح العينة الداخلى يتم من درجة حرارة ٣٥ مئوية حتى الوصول إلى درجة ١٠٠ مئوية فى خلال فترة زمنية معينة تنتقل الحرارة فى هذه المدة الزمنية الى الماء المعزول تماماً عن الوسط المحيط لترتفع درجة حرارته ويتم تسجيل الفرق فى درجة حرارة المياه وكذلك الزمن اللازم للتجربة.

أولاً :حساب معدل التدفق الحرارى عبر عينة المواسير

• يتم تعيين كمية الحرارة المارة عبر سطح عينة المواسير والمخزنة فى المياه من العلاقة
الاتية:

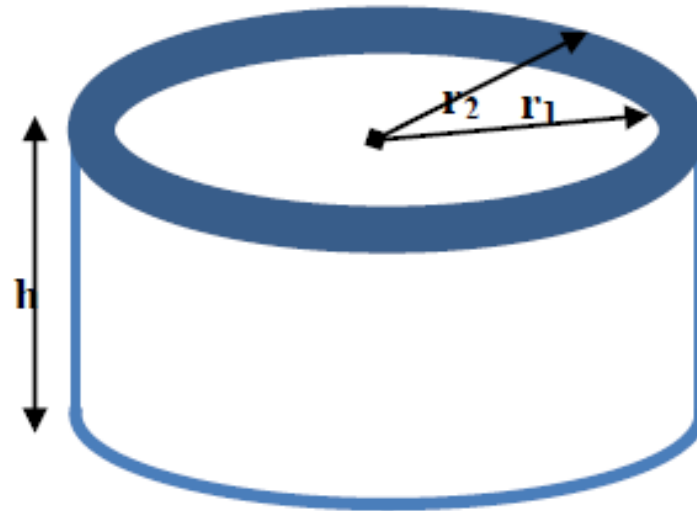
$$Q = m C_p \Delta T$$

• حيث Q (كيلوجول), m الكتلة (كيلوجرام), C_p الحرارة النوعية للمياه تقريبا (4178 جول/كيلوجرام.درجة مئوية), ΔT (درجة مئوية) الفرق فى درجة حرارة المياه
بعد مرور زمن التجربة وبقسمة كمية الحرارة على زمن التجربة (ثانية) يمكن تعيين
معدل التدفق الحرارة بالوات

ثانياً تعيين التوصيلية الحرارية لعينة المواسير

- ومنها التوصيلية الحرارية يتم تعيينها من العلاقة الآتية
- حيث k التوصيلية الحرارية (جول/ثانية.متر.درجة مئوية) , Q كمية الحرارة المنتقلة (جول), r_1 القطر الداخلى (متر) , r_2 القطر الخارجى (متر) , L طول العينة (متر) , T_1 درجة حرارة سطح العينة الداخلى المقابل للسخان (درجة مئوية) , T_2 درجة حرارة السطح الخارجى ناحية المياه (درجة مئوية).

عينة من الكربون استيل SA53B ذات قطر داخلي (r_1)
39,5 مم وقطر خارجي (r_2) 44,5 مم وطول (h) 38,5 مم



أولا حساب معدل الانتقال الحرارى المار بسطح العينة

- تم تثبيت العينة بالجهاز ثم لف المسخن حولها من الداخل وتشغيل مثبت الجهد الكهربائي وحقن 40 جرام مياه بدرجة حرارة $T1$ وقياسها 28 درجة مئوية ورفع درجة حرارة السطح الداخلى للعينة وفقا للجدول التالى
- تم تعيين درجات حرارة المياه $T2$ بعد انتهاء التجربة وقياسها 37 درجة مئوية وبتعيين كمية الحرارة المنتقلة عبر العينة والتي تم تخزينها فى المياه المعزولة عن الوسط المحيط جيدا من خلال العلاقة
- $Q = m C_p \Delta T = 0.04 \times 4178 \times 9 = 1504 \text{ Joul}$
- وبقسمة الناتج على زمن التجربة 296 ثانية يكون معدل انتقال الحرارة 5,08 جول/ثانية (وات).

معدل ارتفاع درجة حرارة العينة

Temperature (Co)	Time (Sec)
56	102
68	140
74	160
80	187
86	213
92	248
98	269
100	296

ثانياً حساب التوصيلية الحرارية لعينة الكربون استيل SA53B

$$Q = 2\pi kh \frac{T_1 - T_2}{\ln(r_2/r_1)}$$

$$1504 = \frac{2 \times 3.14 \times k \times (100-44)}{\ln(44.5/39.5)}$$

$$k = \frac{Q \ln\left(\frac{r_2}{r_1}\right)}{2\pi h(T_1 - T_2)}$$

$$K = \frac{1504 \times \ln(44.5 / 39.5)}{2 \times 3.14 \times (0.0385 - 0.005) \times 56} = 15.6 \text{ w/m.c}$$

- تم طرح 0,005 من الطول حيث تعبر هذه القيمة عن سمك طبقة البولى اليوريثان فى كل من الغطاءين العلوى والسفلى والتي لا يتم خلالها انتقال للحرارة وبمراجعة القيمة 15,2 وات /متر.كلفن التى تم تعيينها لعينة الكربون استيل SA53B بقيمة التوصيلية الحرارية لنفس النوع من الكربون استيل والمذكورة بالمرجع بالمرجع الأمريكى American Power Research Institute EPRI وهى 16 وات /متر.كلفن بحيود -5 % مما يعطى مؤشرات جيدة لمدى دقة الجهاز.

ثانياً تعيين معدل انتقال الحرارة لعينات مواسير قبل وبعد التنظيف



صورة فوتوغرافية لعينات المواسير قبل التنظيف

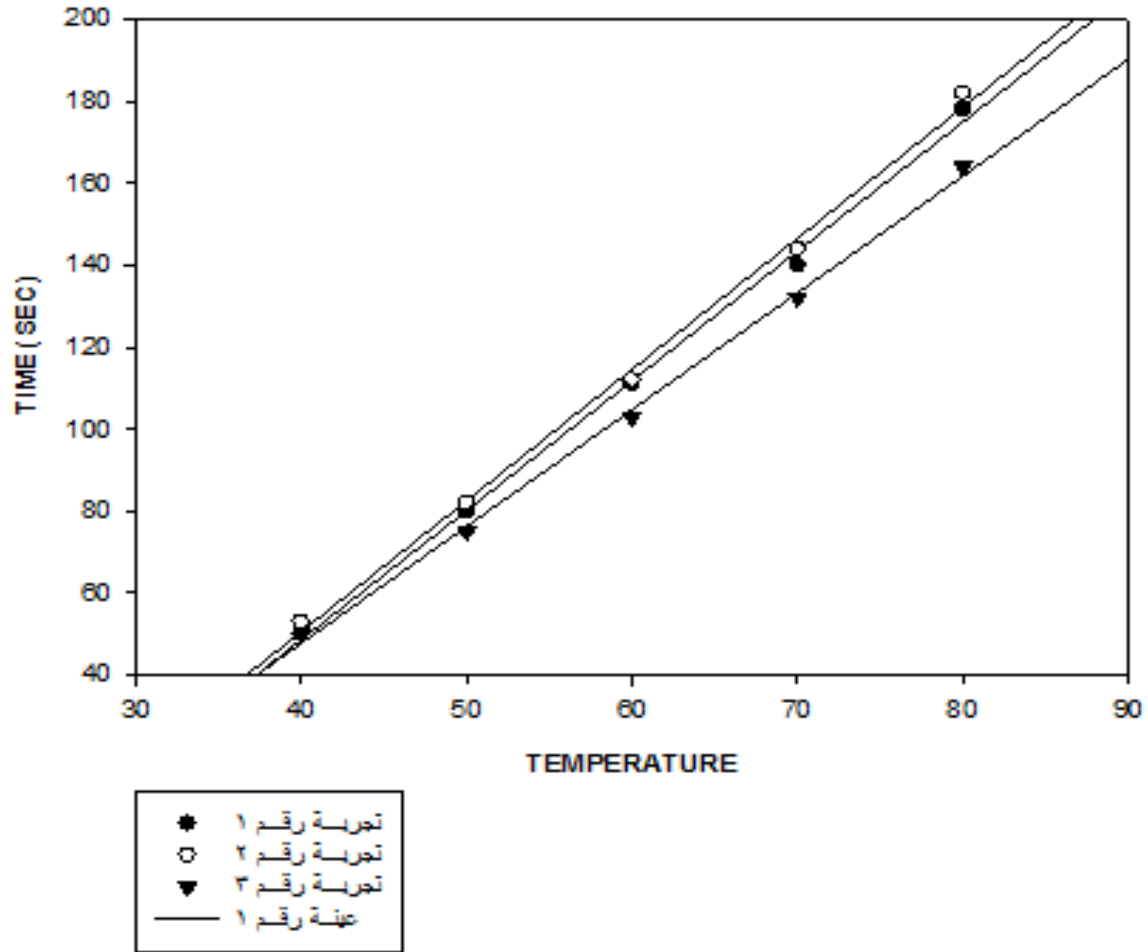


صورة فوتوغرافية لعينات المواسير بعد التنظيف

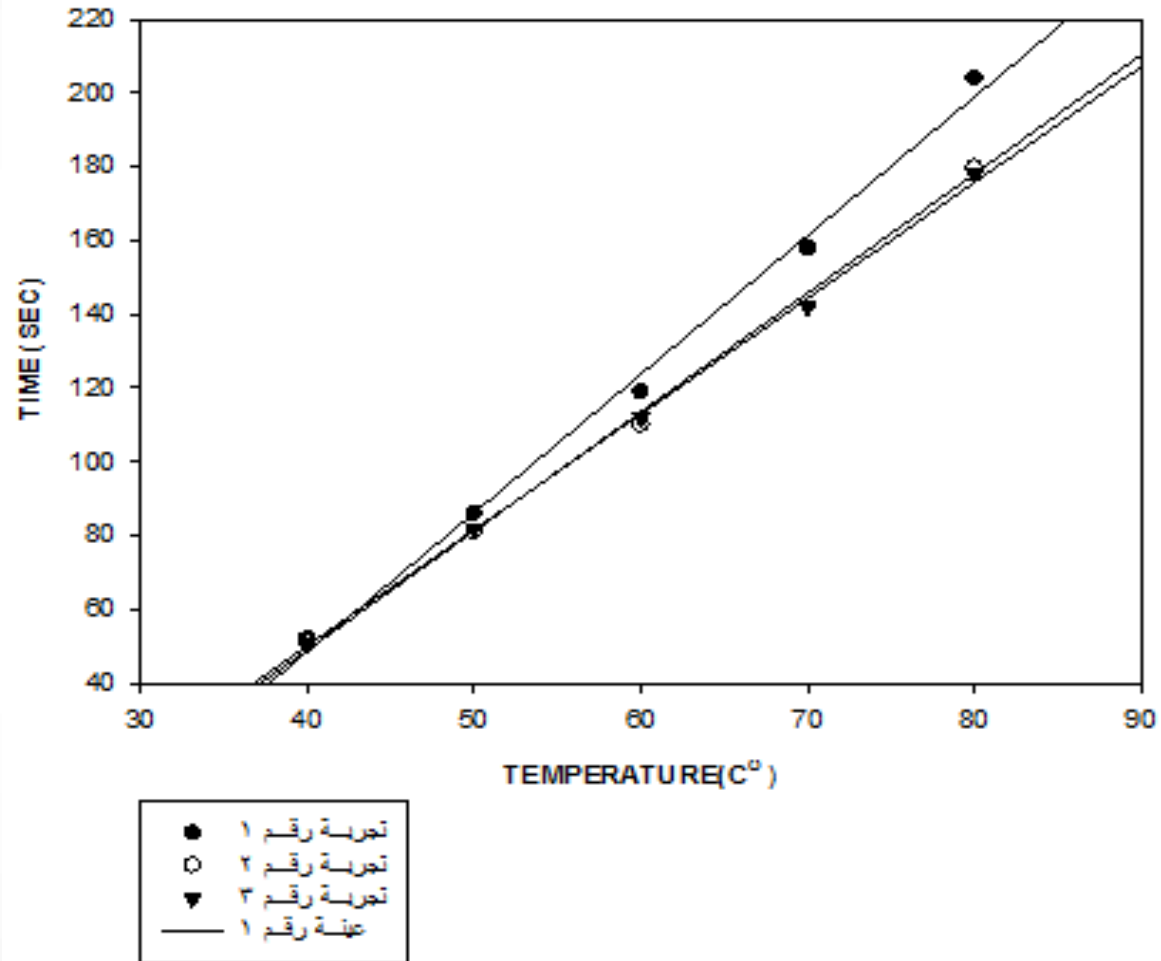
- تم تطبيق خطوات التجربة على العينات قبل وبعد التنظيف وبتسخين السطح الداخلى للعينات بالمعدل الموضح بالرسومات التالية للعينات رقم 1,2,3 على الترتيب قبل وبعد التنظيف والذي يبين معدل التسخين وذلك للحصول على التجارب المتطابقة فى معدل التسخين.

عينة رقم (1)

HEATING RATE BEFORE CLEANING

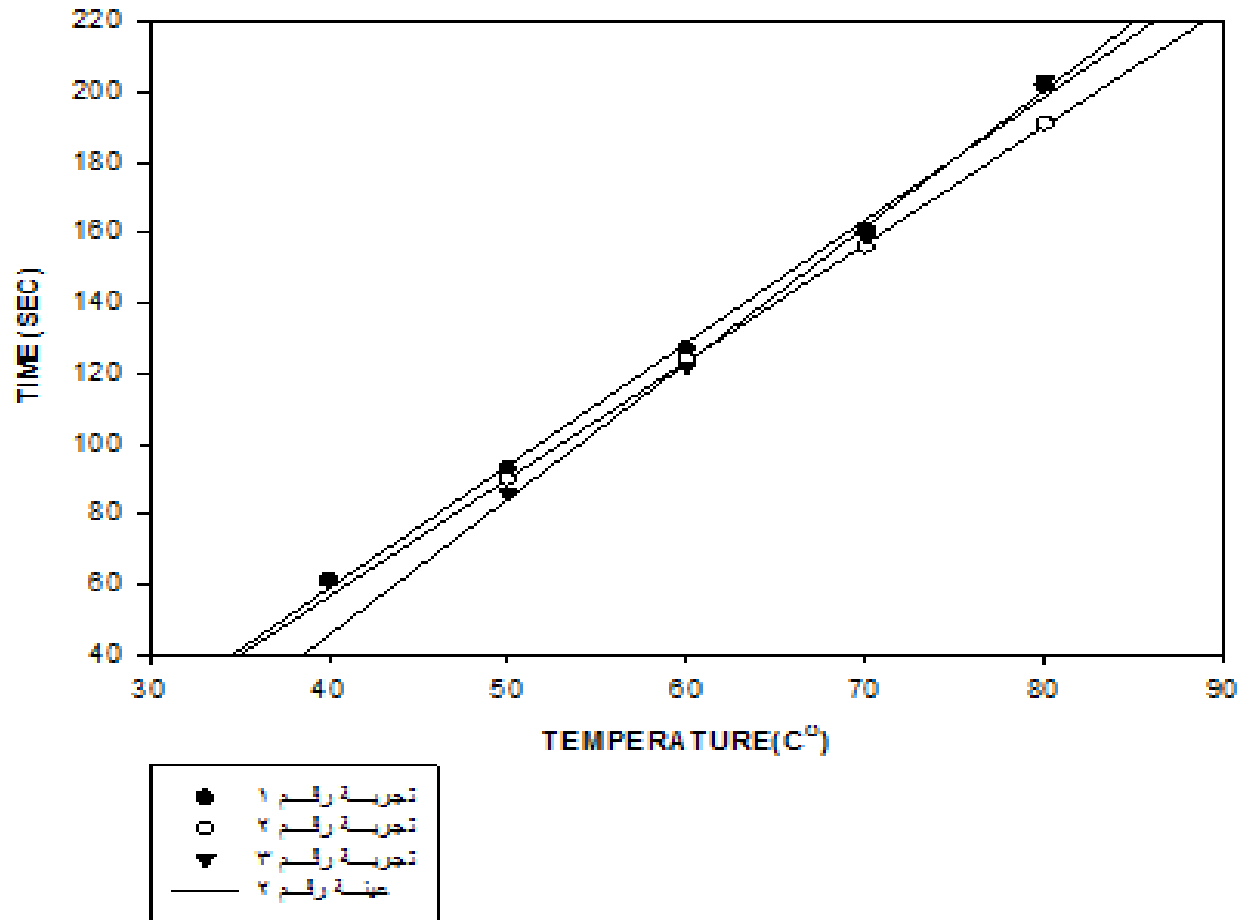


HEATING RATE AFTER CLEANING

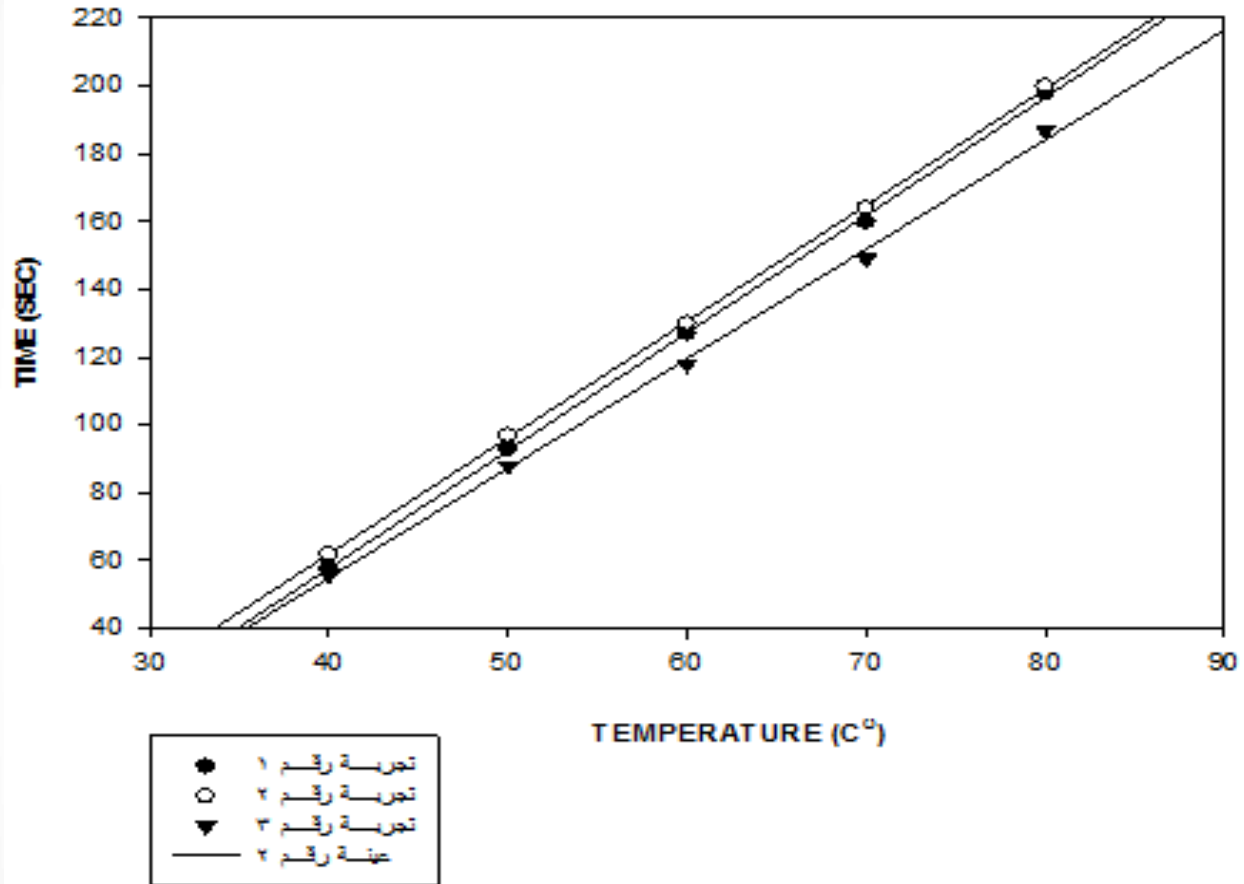


عينة رقم (2)

HEATING RATE BEFORE CLEANING

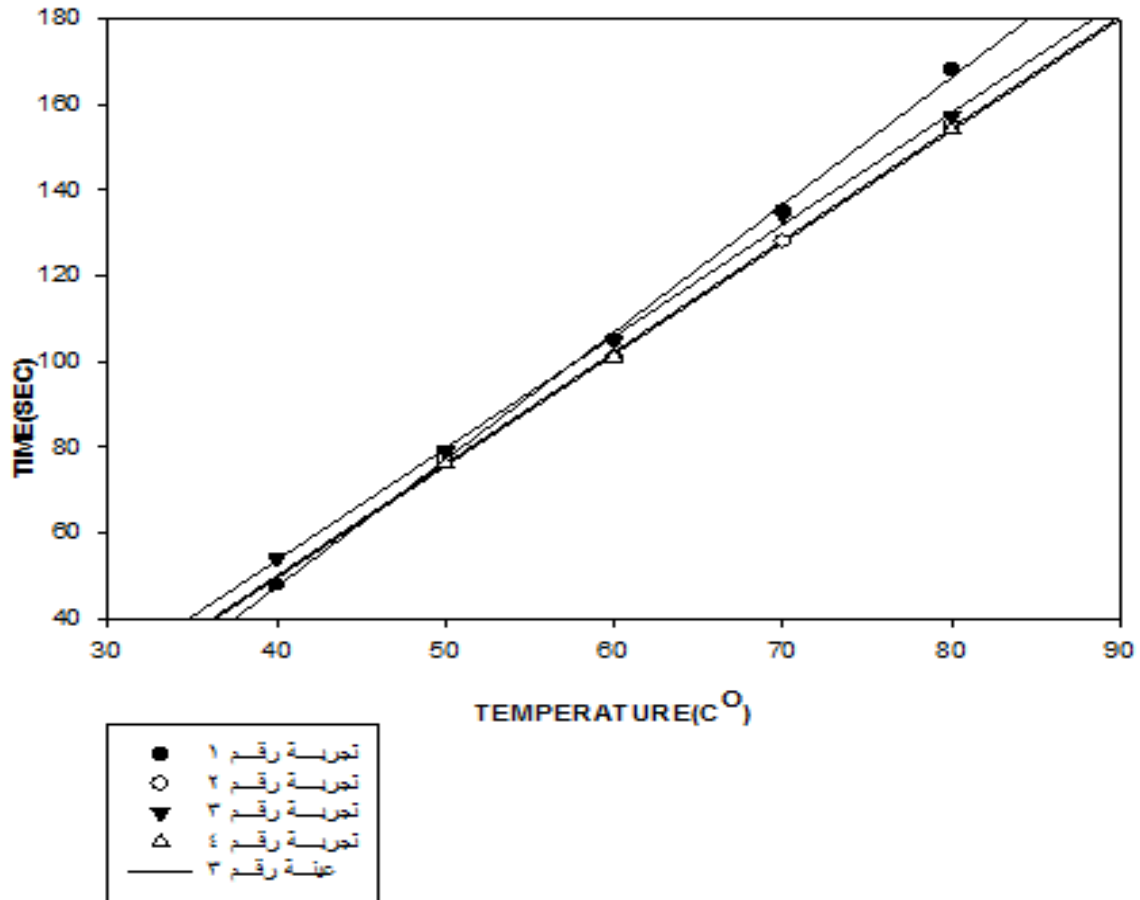


HEATING RATE AFTER CLEANING

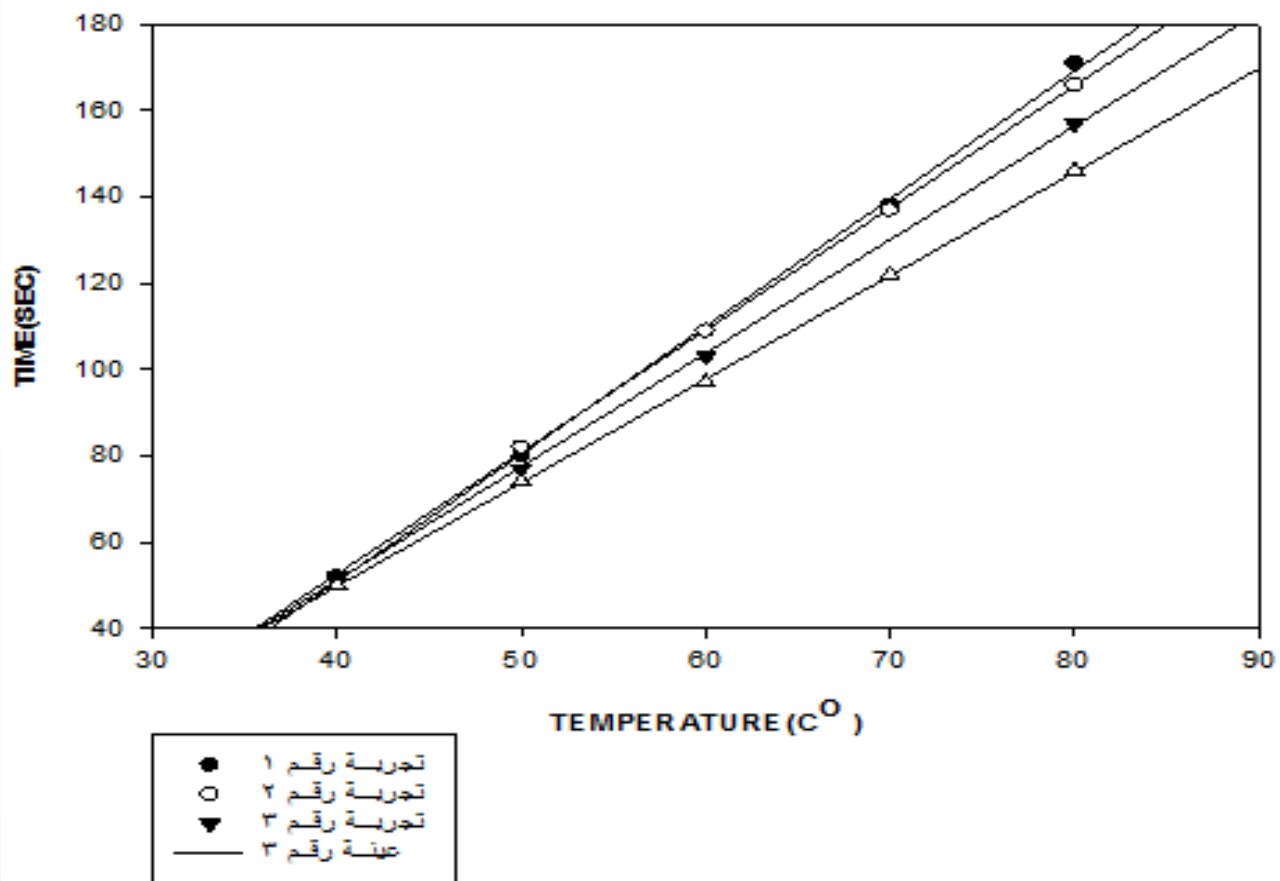


عينة رقم (3)

HEATING RATE BEFORE CLEANING



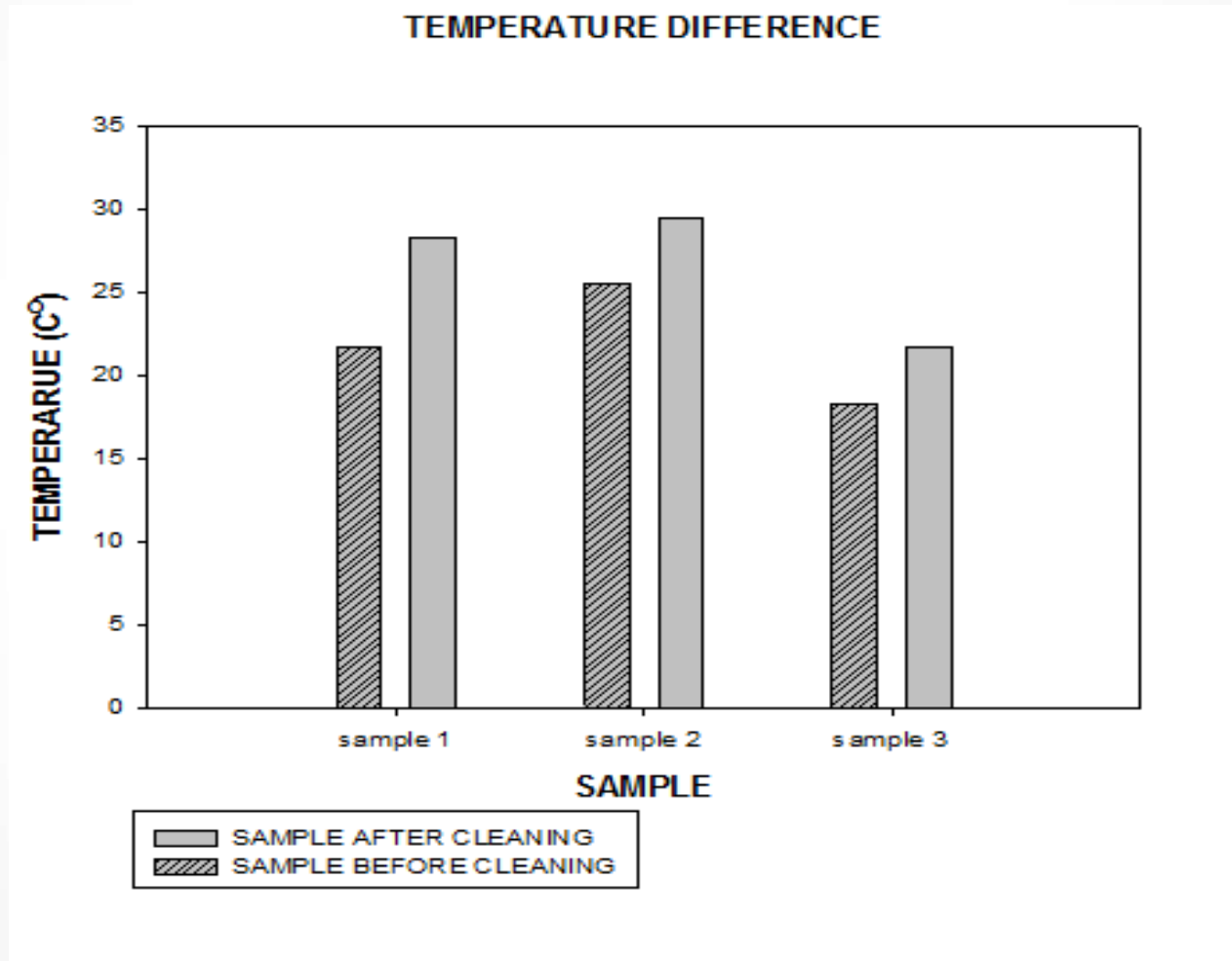
HEATING RATE AFTER CLEANING



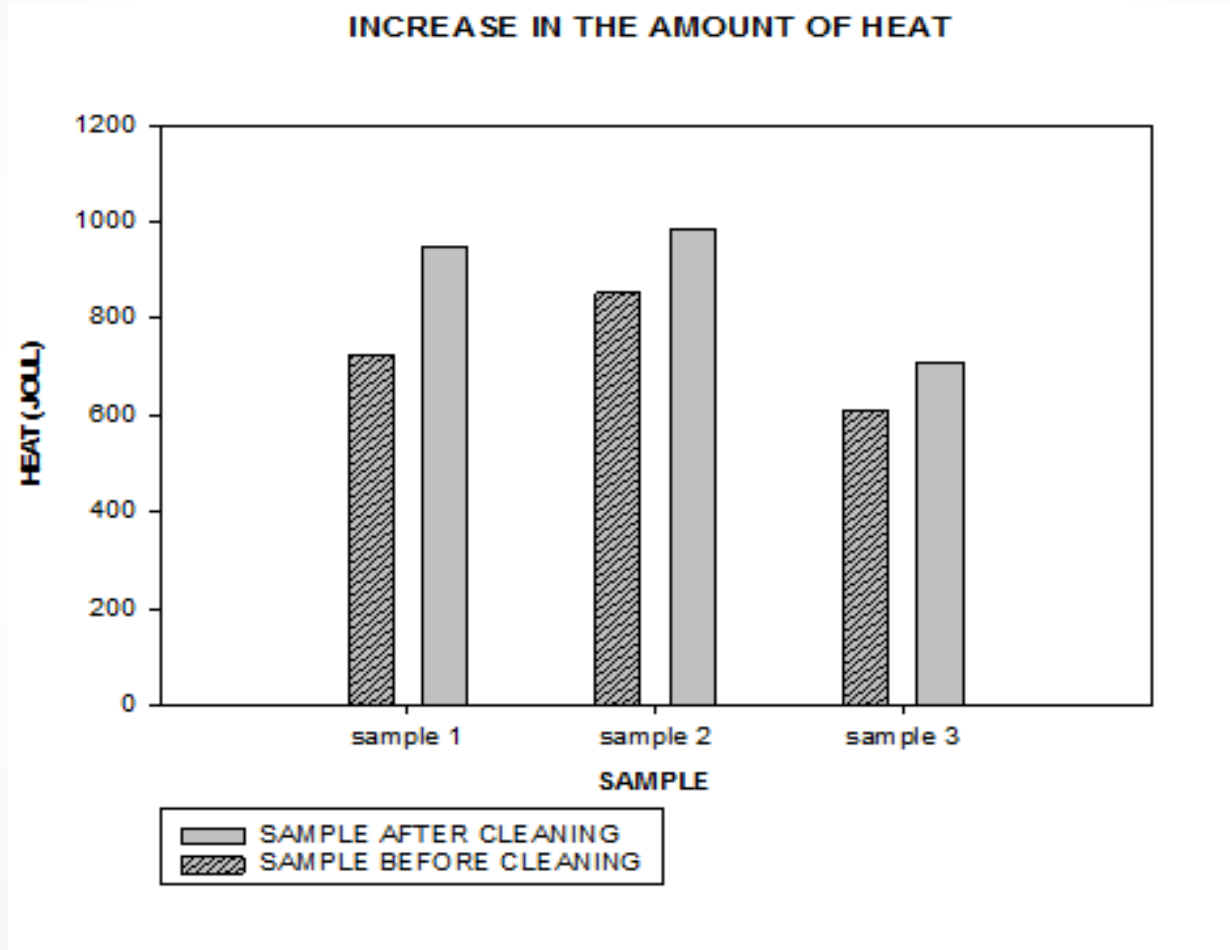
متوسطات نتائج العينات

عينة رقم 3		عينة رقم 2		عينة رقم 1		رقم العينة
بعد التنظيف	قبل التنظيف	بعد التنظيف	قبل التنظيف	بعد التنظيف	قبل التنظيف	المتوسط
2,2	1,8	3,00	2,6	2.8	2.2	الفرق في درجة حرارة المياه
711	612,00	986,5	852,7	947,5	725,7	كمية الحرارة (جول)
4,6	3,9	5,1	4,3	5,00	4,1	معدل انتقال الحرارة (وات)

الزيادة في فرق درجات حرارة المياه

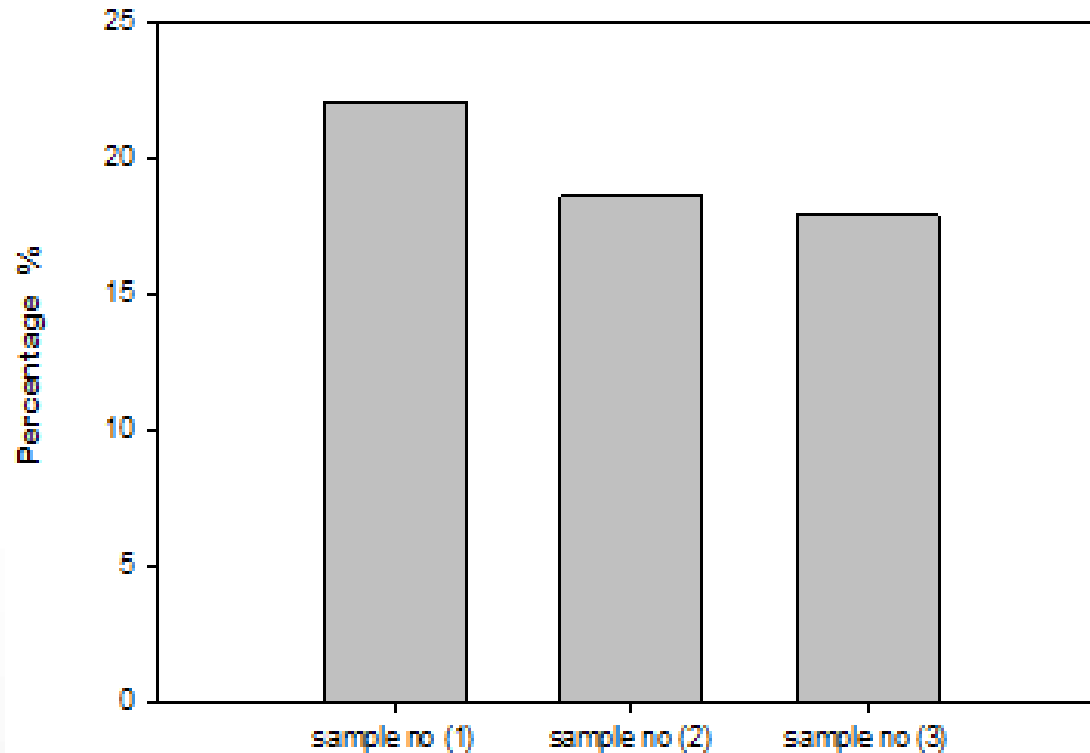


الزيادة فى كمية الحرارة المنتقلة



النسب المئوية للزيادة في معدل انتقال الحرارة للعينات الثلاث

Percentage of Heat Transfer Rate Increase



الاستنتاجات ومناقشة نتائج البحث

- 1- الآن أصبح من الممكن باستخدام هذا الجهاز المصنع بالكامل من خامات وامكانيات مصرية قياس معدل انتقال الحرارة للمواسير فى صورتها التجارية بما يعنى التقييم الفعلى للمعدات قبل الشراء والحصول على أعلى معدات التبادل الحرارى كفاءة وعلى رأسها المراجل البخارية .
- 2- لا حاجة إلى عينات ذات أبعاد خاصة لإجراء القياسات أو معالجة لأسطح العينات قبل القياس مما يعنى تقليل تكاليف اجراء التجارب إلى أقل مايمكن.
- 3- لا حاجة إلى معايرة الجهاز لعدم اعتماده على أجهزة تحليل أو مكونات دقيقة من المحتمل أن يحدث انحراف فى دقتها بعد فترة زمنية من التشغيل.
- 4- سهولة حل المعادلات الرياضية الخاصة بالنموذج وعدم الحاجة إلى قاعدة بيانات كبيرة كما هو الحال فى معظم طرق قياس الخواص الحرارية والتي قد تحتاج إلى الحاسوب.

• 5- استخدام الماء كمادة ماصة للحرارة وهى آمنة الاستخدام ,متوفرة وذات خواص معلومة عند كل الظروف وتوفر أيضاً محاكاة معملية للوسط المحيط بمواسير المراجل البخارية.

• 6- الحساسية العالية للجهاز حيث أن كل زيادة بمقدار 0.1 مئوية فى درجة الحرارة يعطى زيادة بمقدار حوالى 34 ضعف فى قيمة الطاقة المحسوبة وذلك باعتبار المقدار (m Cp) للماء مقدار ثابت $(4,18 \times 80) = 334,4$ مما يزيد من امكانية رصد أى تغير ولو بسيط فى مقدار الطاقة المنتقلة.

• 7- الزيادة فى معدل الانتقال الحرارى للمواسير بعد التنظيف حوالى 20% مما يستوجب ضرورة التفكير فى ايجاد حلول جديدة مبتكرة وفعالة لتنظيف المراجل البخارية من نوعية مواسير اللهب من جهة المياه وذلك لما لوحظ من تأثير طبقة الرواسب على الانتقال الحرارى للمواسير .