

## تأثير بعض المتغيرات في حرارة تميّز الخرسانة

أ.د. خالد عبد العزيز زكريا      زهراء محمد شاكر إبراهيم

جامعة الموصل - كلية الهندسة - قسم الهندسة المدنية

### الخلاصة

تم في هذا البحث دراسة تأثير بعض المتغيرات في حرارة التميّز لنوعين من الخلطات الخرسانية، الأولى خرسانة اعتيادية (M1) و الثانية (M2) خرسانة تحوي غبار السليكا بنسبة (15 %) كتعويض عن وزن الاسمنت، و ثلاثة أنواع من نسب الخلط الوزنية لكل خلطة (M1) و (M2) و هي (1:2:4, 1:1.5:3, 1:1:2) و بهطول ثابت لجميع الخلطات (75–100mm)، و طريقتان للمعالجة عمر بالماء و الأخرى تعريض للهواء (بدون رش بالماء)، أما الحرارة الداخلية للنمذج فقد تم قياسها على مدى (28) يوماً، في أول يومين من المعالجة فيست الحرارة كل نصف ساعة ، ثم كل ثلاثة ساعات لليوم الثالث و الرابع ، ثم كل ست ساعات إلى (28) يوماً. أثبتت نتائج البحث أن حرارة التميّز لليوم الأول أكثر من الحرارة الناتجة في اليوم الثاني، و هي متذبذبة خلال الساعات الثمانى والأربعين الأولى ، ثم بعد ذلك يقل التذبذب تدريجياً و تستقر الحرارة في الأعمار المتقدمة بشكل واضح، و كانت حرارة التميّز لكافة الخلطات و الأعمار (عدا اليوم الأول) ترتفع في النماذج الخرسانية المعالجة في الهواء أكثر من تلك المعالجة قياسياً بغيرها بالماء و بنفس الشروط ، و بزيادة كمية محتوى الاسمنت تزداد حرارة التميّز بالنسبة لخلطات (M1) و كذلك قلل إضافة السليكا درجة الحرارة الداخلية عن خلطات (M1) للخلطات غنية و متوسطة محتوى الاسمنت خلافاً للخلطات ذات محتوى الاسمنت القليل.

## Effect of Some Variables in Heat of Hydration in concrete

Prof. Dr. Kh. A. Zakaria      Z. M. Sh. Ibrahim

University of Mosul - College of Engineering, - Civil Eng. Dept.

### Abstract

In this research, the effects of some parameters on the heat of hydration for two concrete mixes have been studied. The mixes are with and without 15% micro silica as a cement weight replacement designated (M2) and (M1) respectively, and Three concrete mixes by weight namely, (1:2:4 , 1:1.5:3 , and 1:1:2) at uniform consistency that is a constant slump of (75-100 mm) for both(M1) and (M2), and Two curing methods, moist and air cured, While the internal temperature for the specimens was measured for (28) days : at the 1<sup>st</sup> two days at intervals of half an hour then at intervals of (3 hrs) for the 3<sup>rd</sup> and 4<sup>th</sup> day, while at intervals of (6 hrs) until (28) days. The results of the research proved that the heat of hydration was higher at the 1<sup>st</sup> day than that at the 2<sup>nd</sup> day, fluctuating during the 1<sup>st</sup> (48 hrs) . The fluctuation reduces gradually to a steady rate at later ages, While the heat of hydration for all mixes and at all ages (except the 1<sup>st</sup> day) was higher for air cured specimens than that moist cured for same condition, As the cement content increased the heat of hydration (for mixes M1) increased accordingly and also the addition of silica lowered the internal concrete temperature for M1 mixes (at high and moderate cement contents) in opposite of few cement contents.

قبل: 6 - 5 - 2012

استلم: 22 - 2 - 2012

## المقدمة :

يتطور تميُّز الاسمنت إذا توفّرت معالجة مناسبة بحيث بيئة المعالجة رطبة و دافئة و بهذا تقل المسامية و تزداد كثافة الخرسانة خاصة في الأيام المبكرة لأن للتميُّز علاقة بخصائص و متانة الخرسانة ، وإن التميُّز يتوقف ظاهرياً عندما تكون الرطوبة النسبية ضمن القوتوس الشعرية دون (80%) لذا توفير هذه النسبة يؤدي لإكمال تميُّز الاسمنت [1] ، و تؤثر في حرارة التميُّز العديد من العوامل منها :

1. نسبة (الماء/الاسمنت).
2. نسبة (الركام /الاسمنت).
3. نوع الاسمنت.
4. حجم النموذج وشكله.
5. ظروف المعالجة.
6. عمر الخرسانة عند الفحص.

يفسر تميُّز الاسمنت الذي يحدث داخل الخرسانة على أنه تفاعل كيميائي مصحوب بحرارة (Exothermic) موضحاً في الخطوات الآتية:

- 1- المكونات الرئيسية لسمنت بورتلاند هي السليكا و الكالسيوم .
- 2- تدعى المعالجة (الجفاف) بالتميُّز أو الاماءة .
- 3- ما يحدث خلال التميُّز هو الآتي :-

Ca plus H-O-H (Water)  $\rightarrow$  CaOH plus H + (released energy) طاقة



- 4- الطاقة المعطاة تولد الحرارة .
- 5- الطاقة = الحرارة  $\leftarrow$  جزيئات متحركة بسرعة أكثر  $\leftarrow$  احتمالية تصدام هذه الجزيئات (رد الفعل)  $\leftarrow$  يتعجل التميُّز (يزداد سرعة) [2] . كما في المخطط المتمثل بالشكل (1) الآتي :

## الدراسات السابقة :

درس الباحثان (Bentz and Stutzman) [3] عام (2006) م متغيرات عديدة عن كل من التميُّز و المعالجة و بنية الاسمنت (Microstructure) عجينة الاسمنت باستخدام عدة طرائق ؛ منها طريقة (Scanning electron microscopy) حيث يستخدم فيها المجهر الإلكتروني لتحديد البنية و طريقة (Low temperature calorimetry) و للتحقق من تطور تميُّز عجينة الاسمنت استخدم البورتلاندي في عجينة الاسمنت التي اجري الفحص عليها ، و استخدم نوعان من نسبة الماء إلى الاسمنت الأولى  $w/c = 0.35$  و الثانية  $w/c = 0.435$  ، أما المعالجة فكانت بثلاث طرائق ؛ الإشباع (Saturated) بالماء ، و الختم (Sealed) بتنغطية النموذج، الإشباع / الختم حيث أول 7 أيام ختم ثم إشباع ، جميع المعالجات كانت بدرجة حرارة  $20^{\circ}C$  بغرفة معزلة، وقد ظهر أن المعالجة لها تأثير في كل من التميُّز و البنية للمنشأ، و أن طريقة (Low temperature calorimetry) بينت وضوح فعالية تطور مسام المنشا في تميُّز عجينة الاسمنت . هذه المسام تتأثر بوساطة  $w/c$ ، و شروط المعالجة، و تبعاً لذلك سيؤثر في النفاذية، مقاومة الانجماد و الذوبان و المتانة العامة النهائية للخرسانة.

**البرنامج العملي :****1. المواد المستخدمة :**

a. الإسمنت : الإسمنت عراقي محلي الصنع منتج في معمل إسمنت بادوش في محافظة نينوى بموجب المعاصفة العراقية الفياسية (IQS, No.5, 1984) [4] ، و الموضحة خصائصه الكيميائية و الفيزيائية في الجدولين (1) و (2) على التوالي.

**الجدول (1) : خصائص الإسمنت المستخدم .****الخصائص الكيميائية**

$\text{Al}_2\text{O}_3$	$\text{SiO}_2$	$\text{Fe}_2\text{O}_3$	$\text{CaO}$	$\text{SO}_3$	$\text{MgO}$	اكاسيد عناصر الإسمنت
3.43	23. 20	4.88	62.72	2.26	3.20	النسبة المئوية (%)
				لا يزيد عن 2.3%	لا يزيد عن 6%	حدود المعاصفة
$\text{C}_3\text{S}$	$\text{C}_2\text{S}$	$\text{C}_3\text{A}$		$\text{C}_4\text{AF}$		المركبات الرئيسية
42.58	34.39	0.82		14.85		النسبة المئوية (%)
		لا يزيد عن 5%				حدود المعاصفة

**الجدول (2) : خصائص الإسمنت المستخدم .****الخصائص الفيزيائية**

مقاومة الانضغاط (MPa)		وقت التماسك		النعومة	الخصائص
7 أيام	3 أيام	النهائي (دقيقة)	الابتدائي (دقيقة)		
26.8	18.4	300	120	4%	نتيجة الفحص
لا تقل عن (24 MPa)	لا تقل عن (16 MPa)	لا تزيد عن 600 دقيقة	لا تقل عن 45 دقيقة	نسبة المتبقى على منخل رقم (170) لا تزيد عن 10%	حدود المعاصفة

الماء : استخدم ماء الشرب الاعتيادي لمدينة الموصل في الخلطة الخرسانية، إذ إن جميع المعاصفات تشير إلى أن ماء الخلط يجب أن يكون صالحًا للشرب وحالياً من الشوائب .

b. الركام الناعم (الرمل): الرمل المستخدم هو رمل نهري (River Sand) من منطقة الكنهش في محافظة نينوى ، كما تبين أنه من نوع الرمل الخشن بمعامل نعومة (3.075) ، كما يوضح الجدول (3) نتائج التحليل المنخلي له ، و ظهر أنه ضمن الحد العام للمعاصفة البريطانية (BS 882:1992) [5] .

c. الركام الخشن(الحصى): الحصى المستخدم هو حصى نهري ذو شكل مدور (Rounded Aggregate) بمقاس أقصى (M.A.S=20mm) ، أجري التحليل المنخلي له بحيث يكون مطابقاً للمعاصفة البريطانية ( BS 882:1992 ) [5] . و الجدول (4) يوضح نتائج التحليل المنخلي

**الجدول(3) : نتائج التحليل المنخلي للرمل المستخدم مع النسب المارة القياسية للمواصفة  
البريطانية (B.S 882:1992) .**

نسبة المئوية المارة			مقاس المنخل (mm)	
حدود مناطق التدرج				
F ناعم	M متوسط	C خشن		
-	-	-	100-89	
100-80	100-65	100-60	100	
100-70	100-45	90-30	73	
100-55	80-25	54-15	58	
70-5	48-5	40-5	43	
-	-	-	15	
			15-0	
			3.5	
			0.15	

**الجدول(4) : التحليل المنخلي للحصى المستخدم مع النسب المارة القياسية للمواصفة البريطانية (BS 882:1992) .**

% النسبة المارة للحصى المستخدم	% الحدود القياسية المارة	مقاس المنخل (mm)
95	100-90	20
60	80-40	14
45	60-30	10
5	10-0	5

d. المواد المضافة : استخدم غبار السليكا (Silica fume) كمادة مضافة للخلطة الخرسانية تعويضاً عن الاسمنت بنسبة 15% من وزن الاسمنت ، لكن بسبب النوعية المتباينة لهذه المادة تزداد الحاجة إلى الماء ، لذلك يتم إضافة الملدّنات التي تقلل نسبة ماء الخلط لإعطاء قابلية تشغيل مناسبة للخرسانة الطيرية ؛ لأن عملية مزج الخرسانة تكون صعبة لكن لغرض دراسة تأثير هذه المادة في تفاعلات التبيؤ و مقارنتها بالخرسانة الاعتيادية (لا تحتوي غبار السليكا و استخدم الماء لغرض مزج الخرسانة) تم إضافة الماء بدون ملدّنات مع المحافظة على هطول ثابت لجميع الخلطات الخرسانية المستخدمة في هذا البحث . و الجدولان (5) و (6) يوضحان الخصائص الكيميائية و الفيزيائية على التوالي لغبار السليكا المستخدم ، و تبيّن أن غبار السليكا المستخدم ضمن المواصفة الأمريكية ASTM C1240-03a [6].

**الجدول (5) : خصائص غبار السليكا المستخدم .**

الاسم	النسبة المئوية (%)	حدود المواصفة
Na <sub>2</sub> O	0.00	لا يزيد عن 0.02
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	95.95	لا ينقص عن 95
SiO <sub>2</sub>		
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1.10	لا يزيد عن 1.21
CaO	1.21	لا يزيد عن 0.22
SO <sub>3</sub>	0.22	لا يزيد عن 0.10
MgO	0.10	لا يزيد عن 0.20
اكسيد عناصر غبار السليكا		

**الجدول (6) : خصائص غبار السليكا المستخدم .**

#### الخصائص الكيميائية

الخصائص	الحدود الموصفة	نتيجة الفحص
المساحة السطحية (m <sup>2</sup> /Kg)	20000	7
النسبة المتبعة على منخل (No. 325) 45 $\mu$ m	min. 15000	max. % 10

e. **الجبس (Gypsum)**: استخدمت مادة الجبس لغرض تغطية وجه الصب للنماذج الاسطوانية. استخدمت هذه المادة بسبب سرعة تصلبها عند خلطها مع الماء ، و لأن مقاومة انصهاع هذه المادة أكثر من مقاومة انصهاع الخرسانة المتصلة بحيث تفشل الخرسانة في أثناء الفحص قبل فشل العطاء .

f

## 2. المتغيرات المعتمدة في البحث :

استخدم نوعان من الخلطة الخرسانية ، الأولى هي خرسانة اعتيادية ( $M_1$ ) ، و الثانية ( $M_2$ ) خرسانة تحوي غبار السليكا بنسبة 15% من وزن الاسمنت ، واستخدم ثلاثة أنواع من نسب الخلط للخلطتين (  $M_2, M_1$  ) بحيث تدرج بمحتوى الاسمنت ، وهي (7) 1:1:2/0.37 , (8) 1:1.5:3/0.42 , (9) 1:2:4/0.52 بالنسبة للخلطة ( $M_1$ ) و (10) 1:1:2/0.51 , (11) 1:2:4/0.63 , (12) 1:1.5:3/0.57 بالنسبة للخلطة ( $M_2$ ) أي بمحتوى سمنت (5) 325, (6) 400, (7) 515  $\text{Kg/m}^3$  لكلتا الخلطتين على التوالي و بهطول ثابت (100 - 75). و نوعان من المعالجة ، بالماء بدرجة حرارة ( $21 \pm 3^\circ\text{C}$ ) و المعالجة بالتعرض للهواء (بدون رش بالماء) بدرجة حرارة ( $21 \pm 3^\circ\text{C}$ ) .

## 3. النماذج و طريقة الفحص :

استخدم نوع واحد من القوالب اسطواني الشكل قياسي بأبعاد (300 mm  $\times$  150 mm) ، و تم صب نموذجين لكل نوع من المتغيرات لكل نسبة من الخلطات الخرسانية الثلاث المشار إليها سابقاً و أخذ معدلهما. عندما تصب الاسطوانة الخرسانية يتم غرس المتحسس الحراري بداخل الاسطوانة و الطرف الثاني يربط بجهاز قارئ للحرارة (Temperature reader) ، و الشكل (2) يبين المتحسس ، و الجهاز . و يتم تسجيل الحرارة أول يومين من عمر الأنماذج كل نصف ساعة حسب تعليمات المواصفة ASTM C 1074 [7] ثم تتبع بعد فترة القياس من ثلاثة ساعات في اليوم الثالث و الرابع إلى ست ساعات لباقي الأيام إلى 28 يوماً.



جهاز قياس الحرارة



المتحسس الحراري

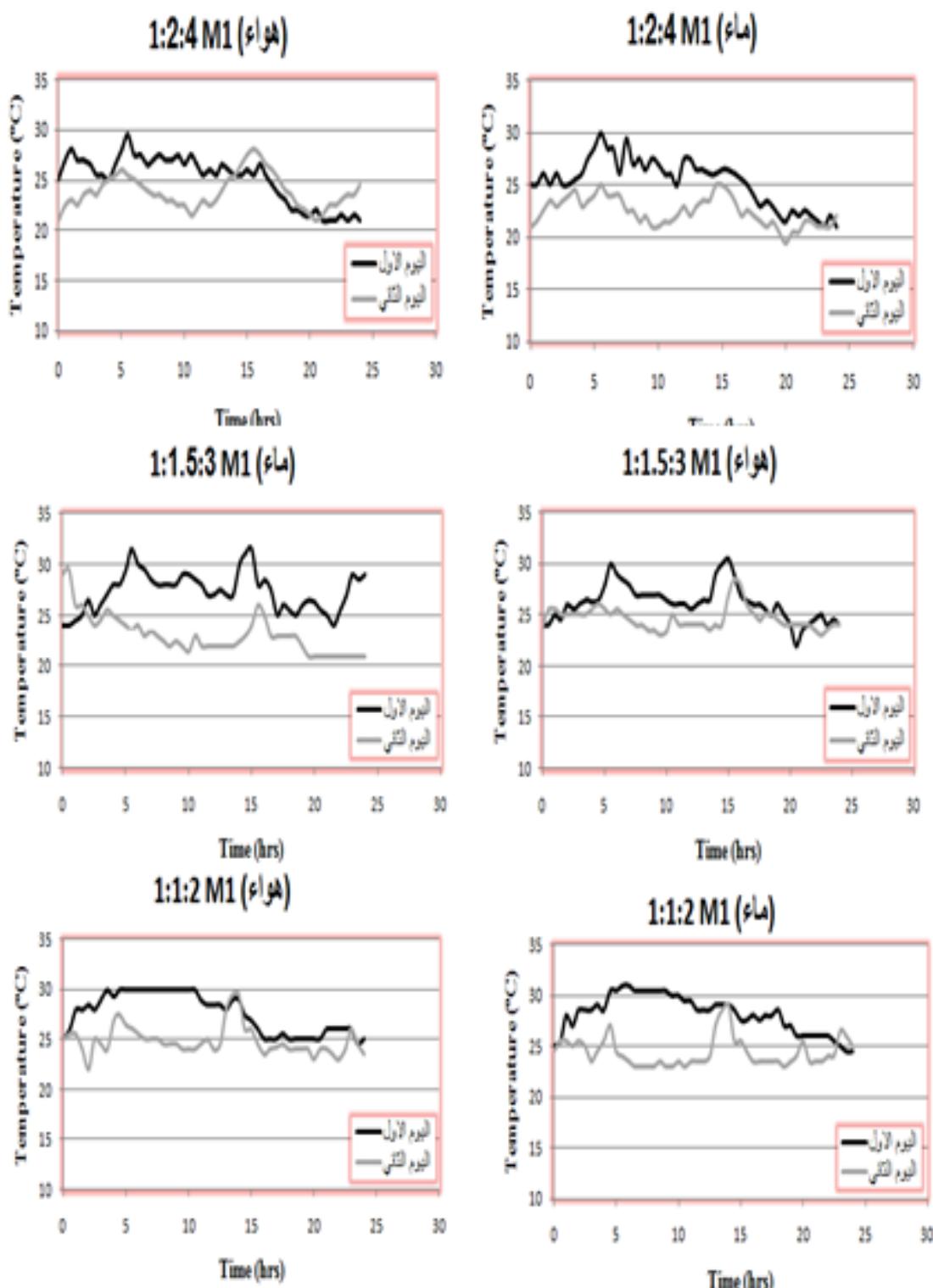
الشكل(2) : جهاز قياس الحرارة و المحتسب الحراري .

## النتائج و مناقشتها :

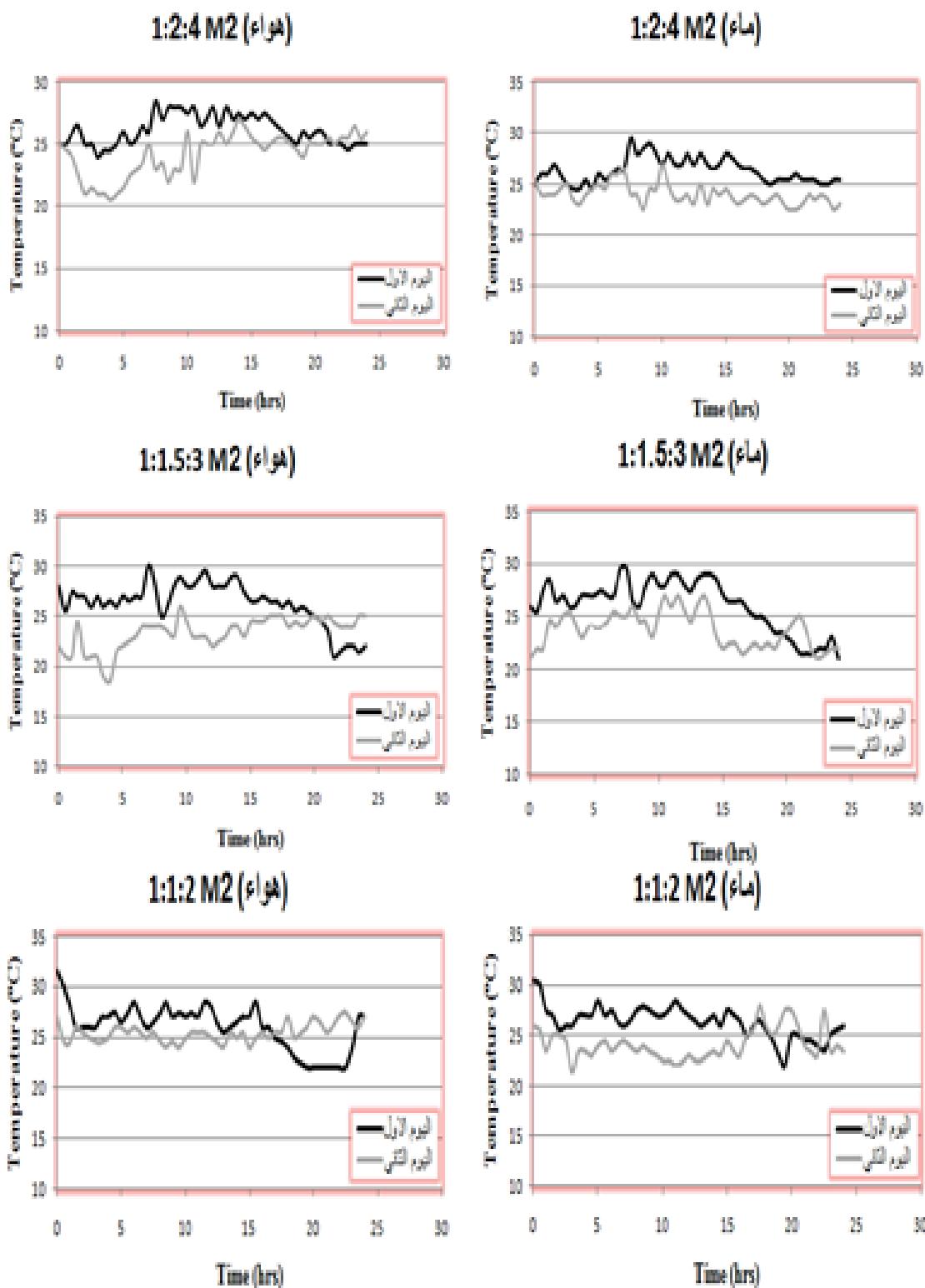
### 1 : تأثير عمر النماذج في حرارة التميّز للنماذج الخرسانية :

عمر النموذج مؤشر مهم لحرارة التميّز ، حيث أوضح الشكلين (3) و (4) علاقة (الحرارة-الوقت) لليوم الأول و الثاني ، أن حرارة التميّز لليوم الأول أكثر من الحرارة الناتجة في اليوم الثاني ، ففي الخلطة (1:1:2M1) ماء) كان معدل درجة الحرارة في اليوم الأول ( $28.2^\circ\text{C}$ ) ثم انخفضت في اليوم الثاني لتصبح ( $24.4^\circ\text{C}$ ) ؛ و ذلك لأن تفاعلات التميّز في اليوم الأول أشد من اليوم الثاني ، و بزيادة هذا التفاعل تكون الحرارة الناتجة أكثر . كذلك من هذه العلاقة وجد بأن حرارة التميّز تكون متذبذبة خلال (48 ساعة الأولى) و ربما يعود السبب إلى عدم اكتمال التميّز ، حيث إن الفجوات لم يصل إليها الماء بعد ، لذا وقت وصول الماء لها تبدأ بالتميّز ، ثم بعد ذلك يقل التذبذب تدريجياً و

تستقر القراءة في الأعمار المتقدمة بشكل واضح ، ففي الخلطة المذكورة آنفًا تستقر قراءة الحرارة الداخلية تقربياً بين درجة حرارة (21.1 - 23 °C) ؛ لأن تفاعلات التميّز تنتهي ، حيث يظهر هذا واضحاً من خلال ملاحظة علاقات (الحرارة-الوقت) القادمة



الشكل (3): علاقة (الحرارة- الوقت) لكل نوع من الخلطات الاعتيادية المدروسة.



الشكل (4): علاقة (الحرارة- الوقت) لكل نوع من الخلطات المدروسة الحاوية غبار السليكا بنسبة (15%) من وزن الاسمنت

**2 : تأثير طريقة معالجة النماذج في حرارة التميؤ للنماذج الخرسانية :**

من خلال الشكل (5) يتبيّن أن حرارة التميؤ لكافة الخلطات والأعمال (عدا اليوم الأول عندما تكون النماذج داخل القالب) ترتفع في النماذج الخرسانية المعالجة في الهواء أكثر من تلك المعالجة قياسياً بغيرها بالماء ولنفس الشروط ، ففي خلطة (1:1.5:3M1) كانت الحرارة الداخلية للخرسانة لليوم الأول ( $27.4^{\circ}\text{C}$ ) و كانت لليوم الثاني ( $23.0^{\circ}\text{C}$ ) ثم استقرت بين ( $21.0 - 22.0^{\circ}\text{C}$ ) ، بينما كانت الحرارة الداخلية للخرسانة لليوم الأول ( $26.2^{\circ}\text{C}$ ) بالنسبة إلى الخلطة (1:1.5:3M1) وكانت في اليوم الثاني ( $24.6^{\circ}\text{C}$ ) ثم استقرت بين ( $22.5 - 23.7^{\circ}\text{C}$ ) ، وذلك بسبب السيطرة على حركة الرطوبة من الخرسانة وإليها ، وكذلك السيطرة على حرارة التميؤ عند المعالجة بالماء خلافاً للمعالجة بالهواء [8] ، وأن نقصان درجة الحرارة عند المعالجة بالماء يبدو أكثر وضوحاً في الخلطات قليلة و معتدلة الاسمونت لأن حرارة تميؤها أقل بالنسبة للخلطات الغنية بالاسمونت.

**3 : تأثير تغيير محتوى الاسمونت في حرارة التميؤ للنماذج الخرسانية :**

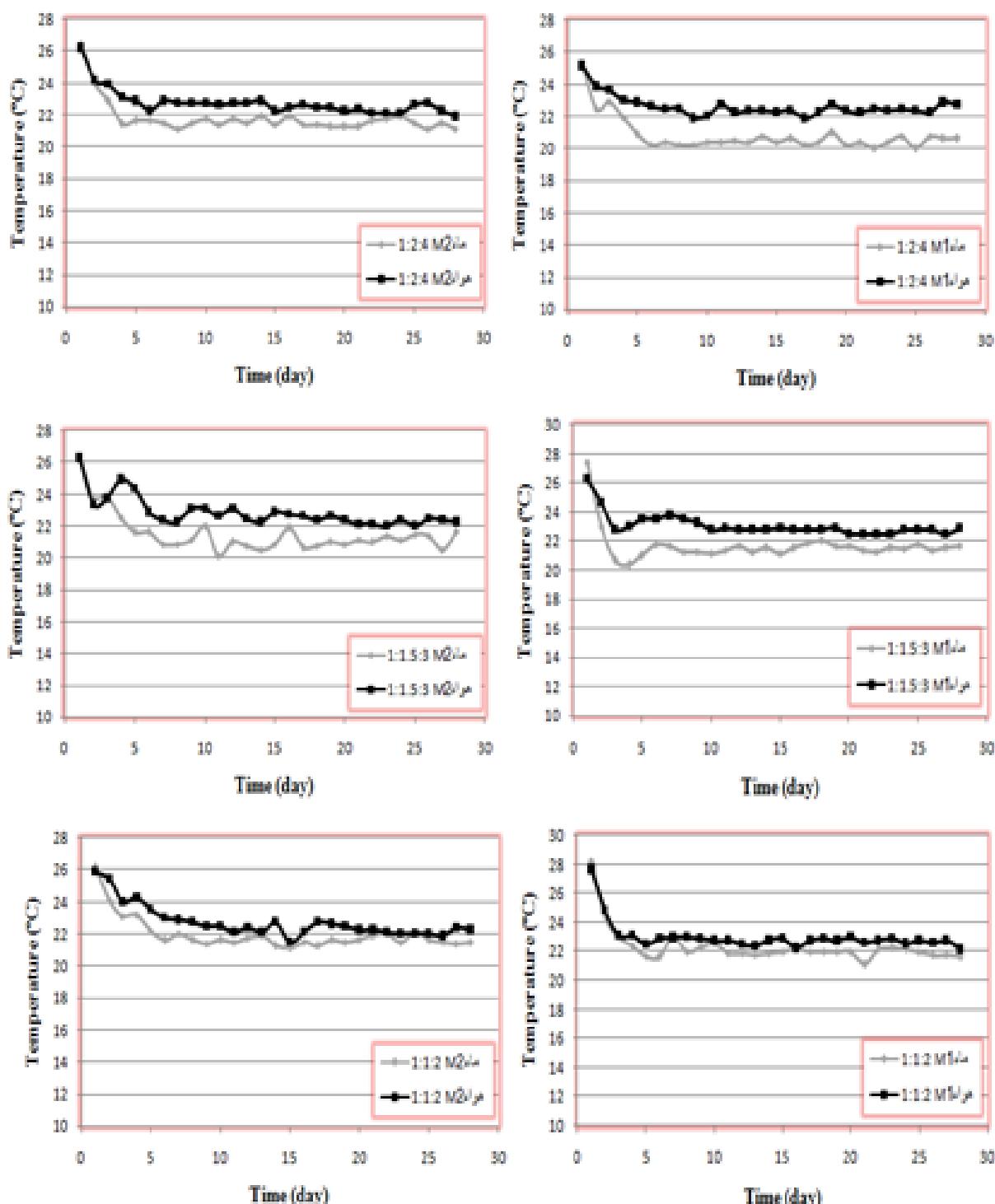
من الشكل (5) ممكن ملاحظة أن بزيادة محتوى الاسمونت تزداد حرارة التميؤ بالنسبة للخرسانة الاعتيادية وهذا يظهر واضحاً خاصة في الأيام الأولى في الخلطة (1:2:4M1) (1:1.5:3 M1) معالجة ماء يكون معدل الحرارة الداخلية للخرسانة لليوم الأول مساوية لـ ( $25.3^{\circ}\text{C}$ ) ثم تنخفض في اليوم الثاني لتصبح ( $22.5^{\circ}\text{C}$ ) و هكذا إلى أن تستقر تقريباً بين درجة حرارة ( $20.0 - 21.0^{\circ}\text{C}$ ) إلى نهاية (28 يوم) أما الخلطة (1:1.5:3 M1) معالجة ماء يكون معدل الحرارة الداخلية للخرسانة لليوم الأول مساوية لـ ( $27.4^{\circ}\text{C}$ ) ثم تنخفض في اليوم الثاني لتصبح ( $23.0^{\circ}\text{C}$ ) و هكذا إلى أن تستقر تقريباً بين درجة حرارة ( $21.0 - 22.0^{\circ}\text{C}$ ) . أما الخلطة (1:1:2 M1) معالجة ماء فأن معدل الحرارة الداخلية للخرسانة لليوم الأول مساوية لـ ( $28.2^{\circ}\text{C}$ ) ثم تنخفض في اليوم الثاني لتصبح ( $24.4^{\circ}\text{C}$ ) و هكذا إلى أن تستقر تقريباً بين درجة حرارة ( $21.1 - 23.0^{\circ}\text{C}$ ) ؛ وذلك لأن زيادة محتوى الاسمونت تؤدي إلى زيادة تفاعلات التميؤ ، لذا تزداد الحرارة ثم تستقر مع نقصان هذه التفاعلات إلى أن تنتهي .

كذلك يُلاحظ من الشكل (6) انه في الخلطات ذات محتوى سمنت قليل أو معتدل فرقاً في درجة الحرارة بين المعالجين تكون أكثر مما في الخلطات الغنية بالاسمونت ، حيث من المتوقع أن تكون السيطرة على عملية التميؤ أكثر فاعلية في الخلطات ذات محتوى الاسمونت المعتدل أو القليل ، مما يؤدي إلى وضوح الفروقات .

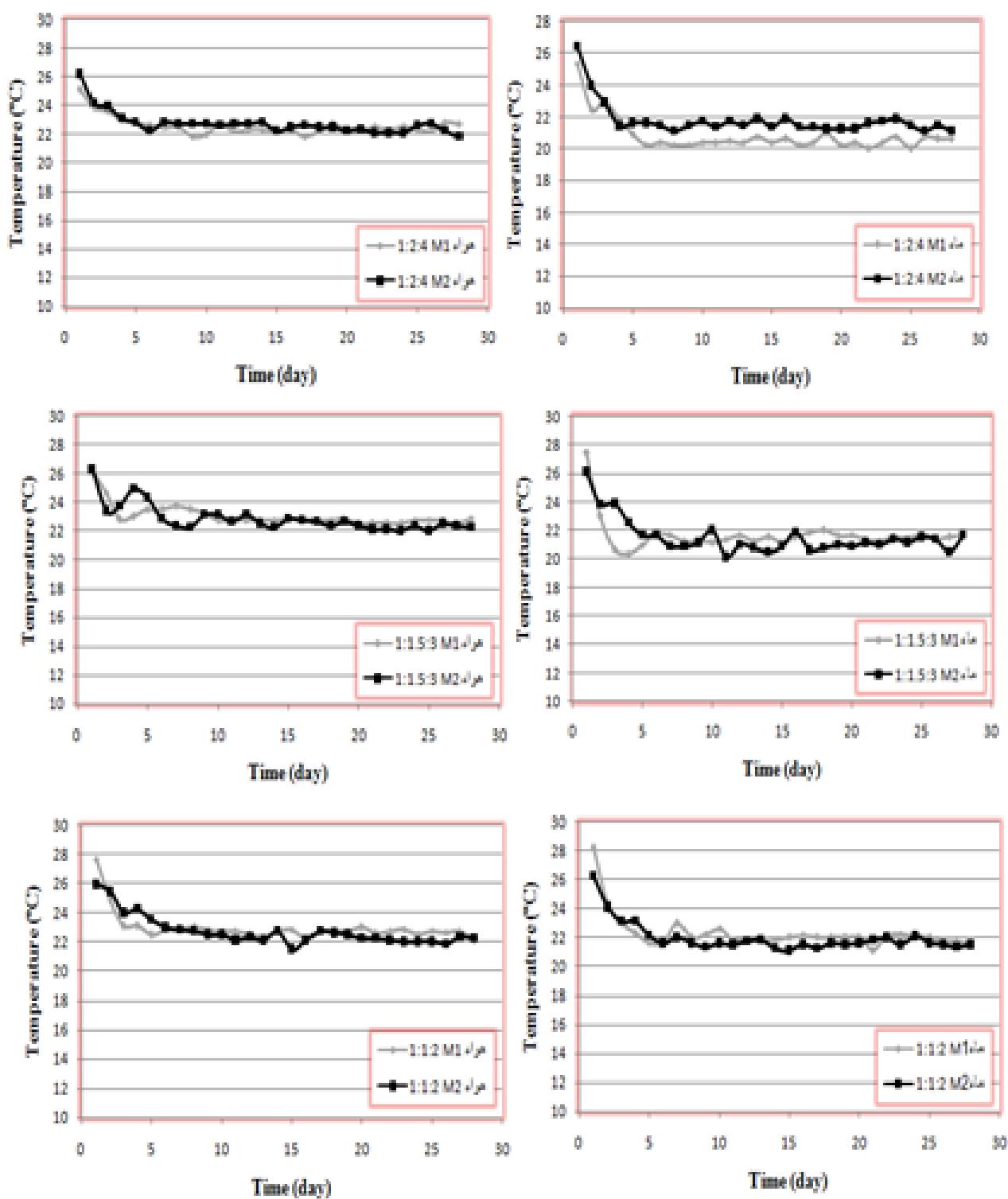
**4 : تأثير وجود السليكا في حرارة التميؤ للنماذج الخرسانية :**

أوضحت النتائج من خلال الشكل (6) أن إضافة السليكا أدت إلى نقصان درجة الحرارة الداخلية للخلطات الغنية بالاسمونت أي (2:1) و (1:1.5:3) سواءً كانت المعالجة بالماء أم الهواء ، و على العكس في الخلطة ذات محتوى الاسمونت القليل بالنسبة للخلطة (1:2:4) ، فإن إضافة السليكا أدت إلى زيادة درجة الحرارة الداخلية للخرسانة ، و سبب ذلك قد يعزى إلى أمرین :-

1. إن مادة غبار السليكا مادة ناعمة جداً و ذات مساحة سطحية ( $\text{m}^2/\text{Kg}$ ) ( $15000 - 30000$ ) .
2. إنها مادة فعالة جداً بسبب التركيب الكيميائي لها ، حيث يتكون من ( $\text{SiO}_2 > 85\%$ ) و هذا المركب عند اتحاده مع مركبات الكالسيوم يؤدي إلى تكوين  $\text{Ca}_2\text{S}$  التي تساعد على تقليل حرارة التميؤ خاصة في الخلطات الغنية بالاسمونت .



الشكل (5): تأثير طريقة المعالجة في حرارة تميّز الخرسانة لكل نوع من الخلطات المدروسة .



الشكل (6): تأثير وجود السليكا بنسبة (15%) من وزن الاسمنت في حرارة تميؤ الخرسانة لكل نوع من الخلطات المدروسة

الاستنتاجات :

- 1- أدت إضافة السليكا إلى نقصان درجة الحرارة الداخلية من خلطات (M1) التي تكون غنية و متوسطة محتوى الاسمنت لجميع الأعمار سواءً كانت المعالجة بالماء أم الهواء ، و على العكس في الخلطات ذات محتوى الاسمنت القليل فقد أدت إلى زيادة درجة الحرارة الداخلية للخرسانة.
- 2- تزداد حرارة التميّز بزيادة محتوى الاسمنت بالنسبة لخلطات (M1) . وهذا يظهر واضحاً خاصة في الأيام الأولى ، ففي الخلطات (2) تكون حرارة التميّز عند المعالجة بالماء لليوم الأول ( $25.3, 27.4, 28.2^{\circ}\text{C}$ ) على التوالي.
- 3- إن حرارة التميّز لليوم الأول أكثر من الحرارة الناتجة في اليوم الثاني، و هي متذبذبة خلال (48 ساعة الأولى) ، ثم بعد ذلك يقل التذبذب تدريجياً و تستقر القراءة في الأعمار المتقدمة بشكل واضح ، ففي الخلطة (1:1.5:3M1) معالجة ماء) كان معدل درجة الحرارة في اليوم الأول ( $28.2^{\circ}\text{C}$ ) ثم انخفض في اليوم الثاني ليصبح ( $24.4^{\circ}\text{C}$ ) ثم تستقر قراءة الحرارة الداخلية تقريباً بين درجة حرارة ( $21.1 - 23.0^{\circ}\text{C}$ ).
- 4- ترتفع حرارة التميّز لكافة الخلطات و الأعمار(عدا اليوم الأول) في النماذج الخرسانية المعالجة في الهواء أكثر من تلك المعالجة قياسياً بغيرها بالماء و لنفس الشروط ، ففي خلطة (1:1.5:3M1) معالجة ماء) تكون الحرارة الداخلية للخرسانة ( $27.4, 23.0^{\circ}\text{C}$ ) على التوالي ، ثم باقي الأعمار تتراوح بين ( $21.0-22.0^{\circ}\text{C}$ ) ، و حرارة نفس الخلطة المعالجة في الهواء هي ( $26.2, 24.6^{\circ}\text{C}$ ) على التوالي ثم تستقر بين ( $22.5-23.7^{\circ}\text{C}$ ).

المصادر :

- [1] Safiuddin, M., Raman, S. N., and Zain, M. F., “*Effect of Different Curing Methods on the Properties of Microsilica Concrete*”, Australian Journal of Basic and Applied Sciences, No.1(2), 2007, pp. 87–95.
- [2] “*Concrete Maturity Harnessing The Rate of Strength Change of your concrete*”, Wisconsin Concrete Pavement Association, February, 2010.
- [3] Bentz, D. P., and Stutzman, P. E., “*Curing, Hydration, and Microstructure of Cement Paste*”, ACI Material Journal, V. 103, No. 5, September-October, 2006, pp.348-356.
- [4] المعايير القياسية العراقية (رقم 5)، (1984)، ”**خصائص الإسمنت البورتلاندي الاعتيادي**“، الجهاز المركزي للتقييس والسيطرة النوعية، العراق، 1984.
- [5] (BS.882-1992), “*Aggregates from Natural Source for Concrete*”, British Standard Institution, 1992.
- [6] ASTM, C 1240-03a , “*Standard Specification for Silica Fume Used in Cementitious Mixtures*” , 2003.
- [7] ASTM, C 1074-98 , “*Standard Practice for Estimating Concrete Strength by the Maturity Method*” , 1998.
- [8] Neville, A. M., Brooks, J. J., “*concrete Technology*”, Longman Scientific & Technical, Fourth and Final Edition, 2000.

تم اجراء البحث في كلية الهندسة = جامعة الموصل