

الطين الزجاجي (دراسة تجريبية)
Glass Clay (experimental study)

حيدر عبد القادر أبكر عبدالله

قسم الخزف - كلية الفنون الجميلة والتطبيقية - جامعة السودان للعلوم والتكنولوجيا - البريد الإلكتروني :

hidarart@gmail.com

المستخلص:

إنتهجت الدراسة الأسلوب التجريبي لإكتشاف طرق جديدة لتصنيع الطين الزجاجي وتشكيله بإعتباره من الخامات الحديثة التي لم تتوفر محلياً ولم تتناولها الدراسات بالسودان . أتخذ الزجاج غير المتبلور نوعية زجاج جير الصودا كعينة أساسية لتكوين الخلطات ، وعينات أخرى ثانوية كزجاج البيرسول والزجاج الخاص بالأعمال الفنية والخرز الزجاجي الملون وذلك لتلوين الأسطح . بالإضافة إلى ذلك تناول الكاولين والصمغ العربي كمادة رابطة . استخدمت أكاسيد كل من القصدير، التيتانيوم ، المنجنيز ، الكروم والكوبالت كملونات للخلطات - طحن الزجاج في طاحونة الكرات ونخل من خلال الغربايل بالقياسات 600، 500، 250، 150، ميكرون . صيغت تراكيب لخلطات مختلفة وعولجت حرارياً ما بين 950 إلى 1108 °م في فرن إختبار . رصدت الخصائص العامة للخلطات وصنعت من بعضها نماذج لأشكال فنية ، كما حددت طرق التشكيل المناسبة وفقاً للخلطات والإستخدامات المطلوبة .

الكلمات المفتاحية: مادة رابطة - تشكيل - تزجيج ذاتي

Abstract :

The study adopted the experimental method to discover new ways for glass clay manufacturing and forming, as one the newly developed material which is not available locally and not covered by studies in Sudan. Soda lime glass was taken as non-crystallized glass as a basic sample, persol glass, special art glass and colored beads were taken as secondary samples for surface paint, moreover kaolin and Arabic gum were used as binder materials. Oxides of tin, titanium, manganese, chrome, and cobalt were used to coloring mixtures. The glass is milling in ball mill and screening through sieves by measure 600 – 500 – 250 – 150 micron. Formulated a different mixtures and treated by heating between 950 to 1108 C degrees in test furnace. General properties of mixtures were documented and artistic shapes were made. Also it was select the appropriate shaping methods according to the required uses.

Key Words: Binder Material - Formation – self glaze

مشكلة الدراسة:

قلة الدراسات التطبيقية الإستكشافية في مجال تطوير الخامات الخزفية المحلية .

أهداف الدراسة:

- المواكبة في العمل بالخامات المستحدثة في المجالات الخزفية والمساهمة في تطويرها .
- البحث عن طرق جديدة لتكوين خلطات الطين الزجاجي وتشكيله .
- البحث عن طرق للإستفادة من الزجاج التالف .

*أهمية الدراسة:

تتصل أهمية الدراسة بالحاجة المحلية للتعرف عملياً على الطين الزجاجي بإعتباره خامة مستحدثة معمول بها عالمياً ، تقام لها دورات تدريبية من شأنها تنمية الإبتكارات وإبراز التميز للمهتمين بها من خزافين ونحاتين وهواة وقد تدعم الحرف اليدوية وتجعل الأعمال الفنية المحلية منافسة لمثيلاتها في العالم .

*الدراسات السابقة:

لا توجد دراسة محلية عن الطين الزجاجي ، لكن في المجالات الهندسية فقد أُجريت عدة دراسات خاصة

Harihar.S,Jebaraj, (2018) بإدخال الزجاج في خلطات الطين لصناعة طوب البناء منها دراسة:

Manufacture of Brick with partial Replacements of Clay with waste Glass Powder بعنوان :

هدفت الدراسة إلى إستخدام الزجاج والطين معاً في صناعة طوب البناء لتحسين خصائص الطوب أدخل الزجاج بنسب ما

بين 25% إلى 45% وحرقت العينات في 900° م .

توصلت الدراسة إلي أن استخدام الزجاج يحسن من الخصائص الميكانيكية للطوب .

ذكرت تجارب وتقارير لفنانين (www.metalclayacademy/7/17/2015) (من خلال شبكة الإنترنت)

أو الجلوتين Guar gum. (حول إمكانية تصنيع الطين الزجاجي بإستخدام مسحوق الزجاج مع صمغ القوار) لكن لم يثبت للدارس أن هناك دراسة قد تناولته وفقاً للخامات (CMC) أيضاً أُشير إلى تصنيعه بإضافة مادة المستهدفة والأساليب التي ستتبعها هذه الدراسة

المقدمة:

نتيجة للتجارب المستمرة والتقنيات الحديثة لدراسة خصائص المواد الطبيعية والمخلقة في المجالات ذات الصلة بالفنون أسهمت ذلك في إنتاج خامات جديدة ذات خصائص ونتائج مميزة ساهمت كثيراً في إختصار مراحل تصنيع الأعمال الفنية ومكنت من الحصول على منتج نهائي في زمن وجيز . في مجال الخزف التقليدي تظهر الكثير من التعقيدات التي تتصل بإستخدام الطين بصورة أساسية حيث يحتاج إلى مراحل بعد التشكيل متمثلة في الجفاف ، الحرق على مرحلتين أو ثلاث مراحل أحياناً ، الناتج يكون ثقيل الوزن نسبياً وقابل للكسر و ذلك قد ساهم بصورة ما في التوجه إلى إيجاد بدائل للطين فظهرت خامات جديدة كالإيبوكسي

وعجينة الورق. (Clay ashay)، (Paper mache)، (Paper clay) وأخري مخلقة بأسماء تجارية منها

هذه البدائل عادة ما تكون خفيفة الوزن ، لا تحتاج إلى حرق ، تمتص الصدمات فلا تتكسر بسهولة

. مع ذلك فإن تلك الخامات البديلة إستخدامها محدود وينحصر في عمل التحف (Olivia,2016,15,17)

الفنية الصغيرة وأحياناً بأحجام متوسطة وقد شاع إستخدامها في مجال النحت . ومن الخامات أيضاً ما يعرف و تصنع من مساحيق الذهب ، البلاتين ، النحاس (Precious Metal Clay) بالأطيان المعدنية النفسية والبرونز بمواد رابطة لتتحول كعجائن فتشكل وتُحرق مرة واحدة للحصول على المعدن بطرق تشكيل خزفية أو من خلال طرق النحت . الإستحداث والمواكبة في مجالات الفنون بمحلة ضرورة فمن خلال التجارب يمكن الوصول إلى معلومات حول جدوى الخامات المتاحة محلياً والتي قد تسهم بدورها في تعزيز الإكتشاف والإبتكار حيث هناك مؤشرات تدل إلى إمكانية تصنيع أنواع مختلفة من الزجاج والأجسام المترججة (أبكر،2013،174) . يصنع الطين الزجاجي من مسحوق الزجاج مع مادة رابطة وتمزج بالماء ثم (Daly,2013,43) تشكل وتعالج حرارياً فتترجج ذاتياً . تستخدم في صناعة الزرائر والقطع الفنية والحلى وهو بذلك أشبه بعجينة الزجاج المصري القديم الذي لم يصل بتركيبه للمفهوم العلمي للزجاج أو التزجيج (البدري،2002،23). هنا يشار إلى أن في حضارات وادي النيل في فترة أمحتب قد انتجت خامات مترججة ذاتياً ، وقد حددت الصناعات الزجاجية البسيطة تاريخياً إلى ما قبل سنة 3000 ق . م حيث صنعت من (من lilyquist 1995,6,7,9مسحوق الكوارتز مع القلويات لإستخدامها كحلى أو في تطعيم الحلى القلويات التي أستخدمت قديماً النظرون وذلك لصهر خلطات الزجاج حيث كانت تصدر من مصر إلى

. تأتي أهمية العمل بالزجاج بصفة عامة في مجالات (19,18)2012، سوريا ، تركيا وأوروبا (طوسون الفنون لكونه مادة متوسطة في تنوعها بالإضافة للخصائص الجمالية التي تضيفها كاللون ، الملمس والملمعان (Hules,2009,6).

المواد وطرق البحث:

تستند الدراسة في جوانبها التطبيقية إلى المعدات المعملية ، وفي تحليلها لنتائج الفحص المعملية وتحليل النتائج على الإسلوب النوعي لكونه يتوافق مع طبيعة الدراسة . كما تتبع القياسات المترية ، الأوزان بالجرامات و تحديد المكونات بالنسب المئوية وقياس الحرارة بالدرجات المئوية . الأدوات المساعدة هي كالتالي:

سعة 100 كلجم . (Ball Mill) - طاحونة كرات

- غرابيل قياسية بالفتحات 600 ، 500 ، 250 ، 150 ميكرون .

- ميزان رقمي .

- فرن إختبار كهربائي .

- أزامل يدوية خاصة بتشكيل الخزفيات .

- أدوات رسم هندسي .

- قوالب من الخزف الأبيض المحروق .

- وأنى بلاستيكية .

- رولة خشب وسدائب خشبية .

إتخذت الدراسة جميع مراحلها في قسم الخزف بكلية الفنون الجميلة والتطبيقية بجامعة السودان للعلوم والتكنولوجيا في فترات متقطعة بين عام 2015م و عام 2021م وذلك وفقاً للتالي:

1/ عينات الدراسة والخامات المساعدة:

- زجاج جبر الصودا : و هي بقايا زجاج عادي شفاف مسكور (عينة أساسية لكل الخلطات) .

- زجاج البيرسول : بقايا زجاج مكسور لغرض التلوين .
- خرز زجاجي : بأحجام تماثل حبات الرمل لغرض التلوين ألوانها صفراء ، زرقاء ، حمراء وبنفسج .
- زجاج فني: شرائح صغيرة عادة ما تستخدم في صناعة الزجاج المعشق و الفيسفيا أختير لغرض التلوين (Cohen,2011,44)والزخرفة
- كاولين: عينة منطقة مروى كمادة رابطة لمكونات الخلطات .
- كاولين مكلس: كمادة عازلة .
- كوارتز: كمادة عازلة .
- صمغ عربي: كمادة رابطة لمكونات الخلطات .
- أكاسيد تلوين: لكل من معدن القصدير ، التيتانيوم ، المنجنيز والكوبالت .

2/ التحضيرات الأولية:

سحنت عينات الزجاج في طاحونة الكرات لمدة (4) ساعات . ثم مُررت من خلال الغربال مقاس 150 ميكرون .
 طُن الكاولين بنفس الطاحونة لمدة ساعة ومُرر من خلال الغربال مقاس 600 ميكرون . تم تكليس مقدار بسيط من الكاولين في 1100 ° م لإستخدامه كعازل ، كما أستخدم جزء منه مع الكاولين غير المكلس في صنع قوالب مفلحة .
 حُرقت القوالب في 1100 ° م . الصمغ العربي تم تخيله بالغربال مقاس 500 ميكرون .

3/ تحليل العينات:

لمعرفة التكوين الكيميائي (EDS) تم تحليل عينة زجاج جير الصودا بطريقة مطياف تشتت الأشعة السينية النوعي للعينة ومكوناتها .

لتحديد نسب مكوناتها ، (XRF) كما تم تحليل كاولين منطقة مروى بطريقة الأشعة السينية المتفلورة الجدول رقم (1) يبين نتائج التحليل.

جدول رقم (1) مكونات العينات الأساسية للدراسة%

LOI	CO ₃	P ₂ O ₅	Ti ₂ O	K ₂ O	Na ₂ O	CaO	MgO	MnO	Fe ₂ O ₃	AL ₃ O ₃	SiO ₂	
-	1,81	-	-	10,75	11,75	71,95	2,34	-	-	1,41	71,95	زجاج جير الصودا
4,10	-	1,	1, 7	6,	1,	2,	أثر	أثر	1, 7	2,28	, 556	كاولين مروى

4/ الخلطات التجريبية:

أخذ زجاج جير الصودا كعينة أساسية في كل الخلطات بنسبة تراوحت ما بين 60% وزن كحد أدنى و 95% وزن كحد أعلى . أخذ الكاولين كمادة رابطة ومعتمة ومحسنة للزوجة الخلطات وربط مكوناتها عند الجفاف والحرق بنسبة ما بين 25% إلى 40% . أما الصمغ فنسبته ما بين 2,5% إلى 15% .

الجدول رقم (2) يوضح تفاصيل نسب مكونات الخلطات . إستخدم ميزان رقمي لوزن الخلطات على أساس 100 جرام لكل خلطة . أضيف الماء للخلطات بصورة تدريجية مع الخلط والتقليب بملعقة حتى تجانس المكونات وتحولت إلى عجائن طرية فوضعت في أواني بلاستيكية مغلقة وتركّت لمدة 24 ساعة لإكمال ذوبان الصمغ وتجانس المكونات .

جدول رقم (2) تفاصيل مكونات الخلطات التجريبية للطين الزجاجي بالنسبة المئوية

أرقام الخلطات	مسحوق زجاج جير الصودا	كاولين مطحون	صمغ عربي	أكسيد قصدير	أكسيد تيتانيوم	أكسيد منجنيز	أكسيد كوبالت	أكسيد كروم	كمية الماء / ملتر
1	95	-	5	-	-	-	-	-	30
2	95	-	5	-	-	-	-	-	50
3	90	-	10	-	-	-	-	-	50
4	85	-	15	-	-	-	-	-	30
5	75	25	15	-	-	-	-	-	30
6	75	15	10	-	-	-	-	-	30
7	70	30	15	-	-	-	-	-	30
8	70	25	5	-	-	-	-	-	30
9	70	5,22	5,7	-	-	-	-	-	40
10	70	5,27	5,2	-	-	-	-	-	30
11	65	35	-	-	-	-	-	-	30
12	65	30	5	-	-	-	-	-	30
13	60	40	-	-	-	-	-	-	30
14	60	35	5	-	-	-	-	-	30
15	60	40	2	-	-	-	-	-	30
16	65	30	2	5	-	-	-	-	30
17	65	65	2	-	-	-	-	-	30
18	65	35	5,2	-	-	-	-	-	30
22	65	35	5,2	-	2	-	-	-	40
33	65	35	5,2	-	-	2	-	-	40
44	65	35	5,2	-	-	-	2	-	40

5/ التطبيقات الأولية:

أُعيد مزج الخلطات التي أُعدت ثم فُردت بواسطة رولة خشبية على قطعة قماش موضوعة بسطح خشبي مستوى للحصول على شرائح بسُمك ما بين 10 إلى 13 ملم وطول ما بين 11 إلى 12سم وعرض 3,5 سم إلى 4 سم . نصفت كل شريحة بعد جفافها بخط طولي ثم حُدت بخطين عرضيين يبعدان عن بعضهما بمسافة 10 سم . تُركت الشرائح للجفاف حتى اليوم التالي بعدها وضعت على بلاطات من الفخار الأبيض بعد عزله بطبقة من مسحوق الكاولين المكلس . حُرقت الشرائح في 950° م .

أعيد حرق الشرائح التي لم تعطى مظاهر مقبولة وذلك في 1020° م ، ثم أعيد حرق شرائح أخرى لنفس السبب في 1070° م وآخر عملية حرق قد بلغت 1100° م .

6/ قياس خصائص عينات الخلطات بعد الحرق:

(Shrinkage) / قياس نسبة الإنكماش:

إستناداً على الخطوط المحددة على أسطح الشرائح التي تقلصت أطوالها بعد الحرق فقد أعيد قياسها وأُستخرجت نسبة الإنكماش من خلال الصيغة التالية:

طول العينة لينة - طول العينة بعد الحرق

100×

طول العينة لينة

حددت نسب الإنكماش كما هي مبينة بالجدول رقم (3) .

(Absorption) / قياس نسبة الإمتصاص: ب

ثم وضعت في الماء وتُركت لمدة (Hefferan,2010,115) بطريقة تم وزن الشرائح المحروقة عملاً

24 ساعة . أُخرجت ومسحت بقطعة قماش وأُعيد وزنها ثم أُستخرج نسبة الإمتصاص كما هي مبينة بالجدول (.239,1968)

رقم (3) وذلك من خلال الصيغة التالية حسب طريقة نورتن

وزن العينة رطبة - وزن العينة جافة

100×

رطوبة العينة رطبة

(Acidic Resistance) ج/ قياس مقاومة الأحماض:

وضعت قطرات من حامض الهيدروفلوريك المركز على أسطح شرائح عينات الخلطات التي حُرقت ثم

تُركت لمدة 15 دقيقة بعدها أُزيل الحامض بالماء لملاحظة مدى تآكل السطح علماً بأن هذا القياس قم تم إجراءه لبعض

النماذج ورُصدت الملاحظات في الجدول رقم (3) .

(Hardness) د/ قياس الصلابة:

أختيرت الشرائح التي أعطت أسطح بمظهر مقبول بعد الحرق . أجرى محاولة خدشها بالخامات القياسية

حسب مقياس موهاس فحددت مقاومة الأسطح للخدش كالتالي:

- الخلطة رقم (5) تقاوم الخدش بالكالسيوم وتخدش بالفلورايت .

- الخلطة رقم (18) تقاوم الخدش بالفلورايت ولا تقاوم الأورثوكليز .

- الخلطة رقم (22) تقاوم الخدش بالأورثوكليز ولا تقاوم الكوارتز .

- الخلطة رقم (33) تقاوم الخدش بالفلورايت ولا تقاوم الأباتيت .

- الخلطة رقم (44) تقاوم الخدش بالأورثوكليز ولا تقاوم الكوارتز .

الأرقام التي تُؤشر إلى مقاومة الخدش مبينة بالجدول رقم (3) .

جدول رقم (3) يوضح خصائص خلطات الطين الزجاجي بعد الحرق

ملاحظات اخرى	اللون واللمعان	مظهر السطح	رقم صلابة السطح	مقاومة الأحماض	نسبة الإمتصاص %	إنكماش الحرق %	إنكماش الجفاف %	درجة الحرارة ° م	أرقام الخلطات
خفيف الوزن	رمادي مخضر	به اخرام	-	-	-	إنصهار العينة	2	950	1
خفيف الوزن	رمادي مزرقي	به اخرام	-	-	-	إنصهار العينة	1	950	2
جسم متزجج	رمادي ترابي	به اخرام	-	-	-	إنصهار العينة	3	950	3
خفيف الوزن	رمادي مخضر	به اخرام	-	-	-	إنصهار العينة	2	950	4
جسم متزجج	رمادي ترابي	املس	3	ضعيف	0	6	2	950	5
جسم متزجج	رمادي لامع	املس	-	-	-	2,10	6	950	6
جسم زجاجي	رمادي ترابي	املس نسبياً	-	-	-	7	2	950	7
جسم متصلب	رمادي	خشن	-	-	-	1,10	6	950	8
جسم متزجج	رمادي لامع	املس	-	-	-	9	3	950	9
جسم متزجج	ترابي	املس	-	-	-	7	4	1020	10
جسم شبه طيني	ترابي إلى رمادي	خشن	-	-	-	6	3	950	11
جسم شبه طيني	ترابي إلى رمادي	خشن	-	-	-	9	6	950	12
متصلب شبه طيني	بيج إلى بنى	خشن	-	-	-	7	4	950	13
متصلب شبه طيني	بيج إلى بنى	خشن	-	-	-	6	4	950	14
متصلب شبه طيني	بيج إلى بنى	خشن قليلاً	-	وسط	-	1,10	6	1020	15
جسم شبه طيني	أبيض شاحب	خشن قليلاً	-	-	-	5	3	1070	16
جسم زجاجي	بنفسج محمر	خشن	-	-	-	5	4	1070	17
جسم شبه	أخضر	خشن	4	وسط	1,8,	5	2	1070	18

طينى	كرومى	قليلاً							
جسم شبه متزجج	عاجى	خشن قليلاً	6	وسط	1,9,	11	4	1108	22
ظهور إنتفاخات	بنى قهواتى	خشن قليلاً	4	وسط	25,1,	5,6,	3	1108	33
جسم متزجج	أزرق وسط	خشن قليلاً	6	وسط	1,13,	12	4	1108	44

7/ طرق تشكيل الطين الزجاجى لعينات الدراسة:

المبينة بالجدول رقم (2) وذلك بناءً على (12,15,18,22,33,44,5,6,9) تم إختيار الخلطات بالأرقام خصائصها التي رصدت قبل وبعد الحرق من حيث اللدونة وإمكانية تشكيلها وصلابتها بعد الحرق والألوان الناتجة عنها. تم تحضير 2 كجم من كل خلطة . إستخدم قوالب الفخار الأبيض بعد عزلها من الداخل بمسحوق الكاولين المكلس وأخرى عزلت من الداخل بمسحوق الكوارتز . استخدم أيضاً رولة خشبية وسدابتين بسمك 1 سم وقطع قماش وورق . بعد تجهيز الخلطات وعجنها شكلت بالطرق التالية:

أ/ التشكيل بطريقة الترقيق: (Pinching):

وضع ورقة مبللة بالماء لتتخذ شكل القالب من الداخل حتى لا يختلط الطين الزجاجى بمسحوق العازل . قسمت عجينة الطين إلى قطع صغيرة وضُغطت على حوافها لتلتصق كل قطعة مع الأخرى مكونة بذلك شكل ذو طابع فنى من الخلطة رقم (15) . تُركت للجفاف فى جو الغرفة لمدة 24 ساعة ثم حُرقت .

ب/ التشكيل بطريقة الحبال: (Coiling):

أُختيرت الخلطة رقم (5) . صُنعت منها حبال بطريقة يدوية على سطح خشبى . وضعت الحبال داخل القالب المعزول بقطعة ورق مبلل من الداخل ، استخدم قطعة إسفنج مبلل للصلق الحبال الموضوعة بصورة متقاطعة عشوائياً مع بعضها وذلك عن طريق الضغط . تُركت القطعة المشكلة للجفاف لمدة 24 ساعة ثم حُرقت .

ج/ التشكيل بطريقة الشرائح: (Slabbing):

بواسطة رولة خشبية على قطعة قماش بعد وضع (22,33,44,6,9,12,18) فُردت الخلطات بالأرقام سدابتين خشبيتين على جانبي عجينة كل خلطة . أُخذت الشرائح من القماش ووُضعت داخل القوالب لتتخذ أشكالها. أُجريت بعض الإضافات الزخرفية للأشكال عن طريق القطع والتقرغ ، وذلك للخلطات بالأرقام (6,9,12) . كما أُضيف لبعضها حبات من الخرز الملون أو برش مسحوق زجاج البيرسول الأزرق على أسطحها. نموذج الخلطة رقم (22) ووُضعت عليها قطع صغيرة من الزجاج الفنى الملون ، كما مُسحت بطبقة خفيفة من مزجج . نموذج الخلطة رقم (33) أُضيف لها قطع صغيرة من عجينة الخلطة رقم (22) لغرض الزخرفة . نموذج الخلطة رقم (44) صُقلت من الداخل بملعقة معدنية .

أيضاً تم عمل شكل شبه إسطوانى من الخلطة رقم (44) وذلك عن طريق لف شريحة من عجينة الخلطة على شكل إسطوانى . بعد الجفاف الجزئى للأشكال أُستخرجت من القوالب لنزع قطع القماش وإعادتها للقوالب مرة أخرى وتركها للجفاف ثم حرقها فى الدرجات الحرارية المحددة لكل خلطة سابقة

غير أن الخلطات بالأرقام (44,33,22) قد حُرقت في 1108 ° م لمدة (6) ساعات .

د/ التشكيل بطريقة النسخ: (Casting):

خُففت قوام الخلطة رقم (22) بالماء حتى صار قوامها مماثلاً لأطيان الصب السائل ثم أُستخدمت لنسخ شكل لفنجان من قالب جبس ، بعد تفريغ المحتوى للسائل للعجينة من القالب تلاحظ تشققها فتم معالجة ذلك بعمل طبقة عازلة من الكاولين السائل داخل القالب بسمك 2 ملم ثم إعادة استخدام الخلطة رقم (22) مباشرة لنسخ الشكل مرة أخرى . بعد تفريغ المحتوى تترك للجفاف جزئياً ثم أُستخرج الشكل . أثناء جفاف الفنجان تقشرت عنه طبقة الكاولين العازل . بعد جفاف الشكل تماماً حُرق بدون وضعه في قالب .

مناقشة نتائج الدراسة:

إتضح إن إرتفاع نسبة الزجاج في الخلطات لأكثر من 95% في الدرجات الحرارية التي تعرضت لها العينات بالدراسة تعطي أجسام زجاجية وكذلك أجسام متزججة ذاتياً لكنه يقلل من لدونة العجينة وبالتالي يستعصى تشكيلها يدوياً . أما إرتفاع نسبة الزجاج لأكثر من 75% يؤدي إلى الصهر التام للعجينة مخلقة بذلك جسم زجاجي إسفنجي الشكل به فقاعات هوائية كثيرة تجعله هشاً .

زيادة نسبة الكاولين كرابط للخلطات يسحن من لدونة الخلطة ويسهل عملية تشكيله يدوياً لكن المنتج النهائي بعد الحرق يكون شبه طيني باهت في لونه كما يسهم في جعل السطح أكثر خشونة .

إستخدام الصمغ العربي في الخلطات يعزز اللدونة ويساعد في تماسك الخلطة بعد الجفاف إلا أن الخلطات التي تحتويه لا تجف بسرعة علماً بأن الخلطات التي لا تحتوي علي الصمغ لا تحتاج لأكثر من 18 ساعة كفترة جفاف كما يمكن تجفيفها تحت تهوية مروحة السقف دون أن تتشقق وعندما تتجاوز في جفافها طور الجلد القاسي يمكن حرها بصورة تدريجية إن كان سمكها أقل من 1 سم .

تتطلب تشكيل خلطات الدراسة وضعها داخل قوالب فخارية معزولة بمسحوق من الكاولين المكلس أو الكوارتز . أما القطع الصغيرة يمكن حرقها دون إستخدام قوالب شريطة أن لا يتعدى إرتفاعها 10 سم لأن الحرارة تجعل الأشكال طويلة الإرتفاع تتهدل .

إستخدام الزجاج عينة البيرسول لا يعطي ألوان قوية الأثر وذلك لقلة المكون اللوني فيه غير أن الزجاج الفنى يلتصق بصورة جيدة دون ظهور تشققات عندما تستخدم كقطع صغيرة . حيث تعطي درجات لونية أفضل وكذلك بالنسبة للخرز الملون إلا أنه يتحرك ويسيل عن موقعه فيتطلب ضغطه جزئياً داخل عجينة الخلطة عند ليونها قبل مرحلتي الجفاف والحرق .

أكاسيد التلوين لكل من الكروم والكوبالت والقصدير والتيتانيوم أعطت نتائج لونية جيدة للخلطات سوى أن أكسيد المنجنيز يجعل سطح الخلطة بعد حرقها بها إنتفاخات صغيرة ويرجع ذلك إلى أنه يحتاج إلى تهوية جيدة أثناء الحرق . عملية صقل الأشكال المصنوعة من خلطات تحتوي على أكاسيد ملونة تسهم بصورة واضحة في إبراز الدرجات اللونية للأكاسيد بصورة جيدة .

يعتبر الباحث أن الدراسة قد حققت أهدافها من خلال إمكانية استخدام الخامات المحلية بالطرق والمعالجات والمذكورة لصنع الطين الزجاجي وتشكيله للحصول على منتج نهائي تتوفر فيه خصائص كخفة الوزن مقارنة بالأطيان الخزفية ، عدم الحوجة للترجيح ، الحرق في مرحلة واحدة ، إعطاء الألوان المطلوبة ، خفة الوزن والصلابة .

أهم نتائج الدراسة:

- 1/ تم التوصل إلى التخلص من الزجاج التالف بطريقة فعالة وذات جدوى خاصة وأن المنتج النهائى يمكن الحصول عليه بأحجام كبيرة نسبياً مقارنة بمنتجات الفنانين فى الدول الأخرى .
- 2/ إعتدال الخلطات التى تحتوى على الزجاج بنسبة 65% والكاولين بنسبة 35% مع أى من الإضافات اللونية كخلطات يمكن تشكيلها يدوياً والحصول على نتائج مُرضية من حيث المتانة ، التزجج الذاتى ، قلة خشونة السطح وغيرها .
- 3/ عملية تشطيب وصقل القطع المصنعة بالطين الزجاجى يسهم فى إعطاء أجسام مترججة ذاتياً تمنع تسرب الماء .
- 4/ الطين الزجاجى فى صلابته بعد الحرق يعطى أجسام مماثلة للبورسلين والخزف الحجرى وذلك بناءً على قلة إمتصاصه للسوائل .

المصادر والمراجع:

- 1/ أبكر ، حيد عبد القادر ، (2013) ، بحث دكتوراه بعنوان: إمكانية إستخدام السليكا ومساعدات الصهر الطبيعية فى التشكيل الفنى للزجاج بالسودان كلية الدراسات العليا ، جامعة السودان للعلوم والتكنولوجيا ، الخرطوم ، السودان .
- 2/ البدرى ، حيدر على صالح البدرى ، (2002) ، التقنيات العلمية لفن الخزف - التزجج والتلوين ، كلية الفنون ، جامعة اليرموك ، عمان ، الأردن .
- 3/ طوسون ، عمر ، (2012) ، وادى النطرون ، مؤسسة هنداوى للتعليم والثقافة ، القاهرة ، مصر .
- 4/ نورتن ، ف - ه ، (1968) ، الخزفيات للفنان الخزاف ، ترجمة سعيد حامد الصدر ، طبعة ثانية ، دار النهضة العربية ، القاهرة ، مصر .

5/ Cohen,Ceeilia,(2011), The Glass Artists Studio Hand book, Quarry Books a member of Quayside Publishing Group Beverly, USA.

6/ Daly, Greg(2013),Pottery and Ceramics Hand book, 12th Edition, Walker Ceramics – Feeneys Clay – Cesco, Melbourn, Australia .

7/ Harihar,S, Jebaraj. G,(2018), Manufacture of Brick with Partial Replacment of Clay with Waste Glass Powder,International Journal of Resarch in Computer Applications and Robotics, Volsb, Issue 2, Pgs 1-24.

8/ Hefferan, Kevin and John O.Brien, (2010), Earth Mateials, A.John Wiley and Sons ltd Publication, LIK.

9/ Hulos, gillion, @2009), Inspirions in Kiln- Formed Glass, A and C Black Publishers Ltd, London, UK.

10/ Lilyquist,C, and Brill, R.H. (1995),Studies in Early Egyptian Glass, Second Pring, The Mwtropolitan Museum of Art, NewYork, USA.

11/ Olivia, Darlene and Patricia Chapman, (2016), Mixed Media in Clay, North lighte Books, Ohio, USA.

12/ WWW. Metalclayacademy.com,17/7/2015.

الصورة:



صورة رقم (1) مسحوق زجاج جبر الصودا عينة الدراسة



صورة رقم (2) شرائح من الخلطات بالأرقام من اليمين (44-33-18-22) تم معالجتها حرارياً .



صورة رقم (3) نماذج مختلفة لشرائح تم معالجتها حرارياً .



صورة رقم (4) طرق تشكيل عجائن الخلطات علي القوالب .



صورة رقم (5) نموذج لصحن من الخلطة رقم 44 بعد الحرق.



صورة رقم (6) نموذج لصحن من الخلطة رقم 33 بعد الحرق .



صورة رقم (7) نموذج لصحن من الخلطة رقم 22 بعد الحرق.



صورة رقم (8) نموذج لصحن من الخلطة رقم 18 بعد الحرق.



صورة رقم (9) نموذج لفنجان من الخلطة رقم 22 قبل الحرق.



صورة رقم (10) نموذج لفنجان من الخلطة رقم 22 بعد الحرق.



صورة رقم (12) مظهر السطح للخلطة رقم 6
بعد المعالجة الحرارية.



صورة رقم (11) صحن من الخلطة رقم 6 .



صورة رقم (14) اسطوانة من الخلطة رقم 44
تهدلت بسبب الحرارة .



صورة رقم (13) صحن من الخلطة رقم 12
عليها خرز بعد المعالجة الحرارية .



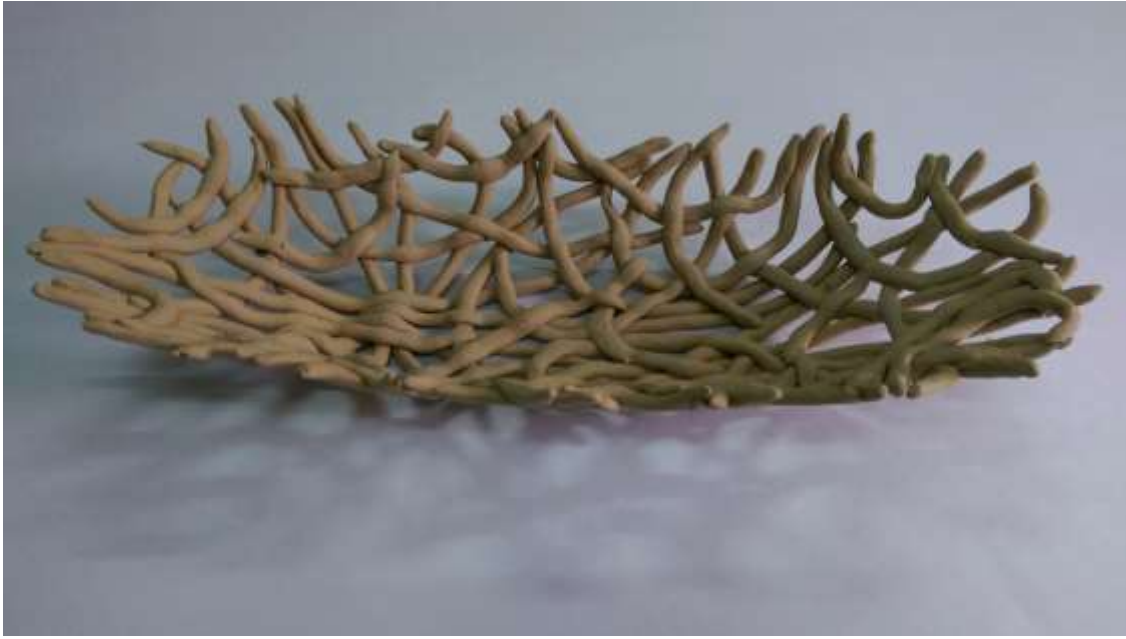
صورة رقم (15) نموذج لصحن من الخلطة رقم 15 بعد الحرق.



صورة رقم (16) نموذج لصحن من الخلطة رقم 5 نفذت بالحبال داخل قالب .



صورة رقم (17) نموذج لصحن من الخلطة رقم 9 بعد الحرق.



صورة رقم (18) نموذج لصحن من الخلطة رقم 5 بعد الحرق.