

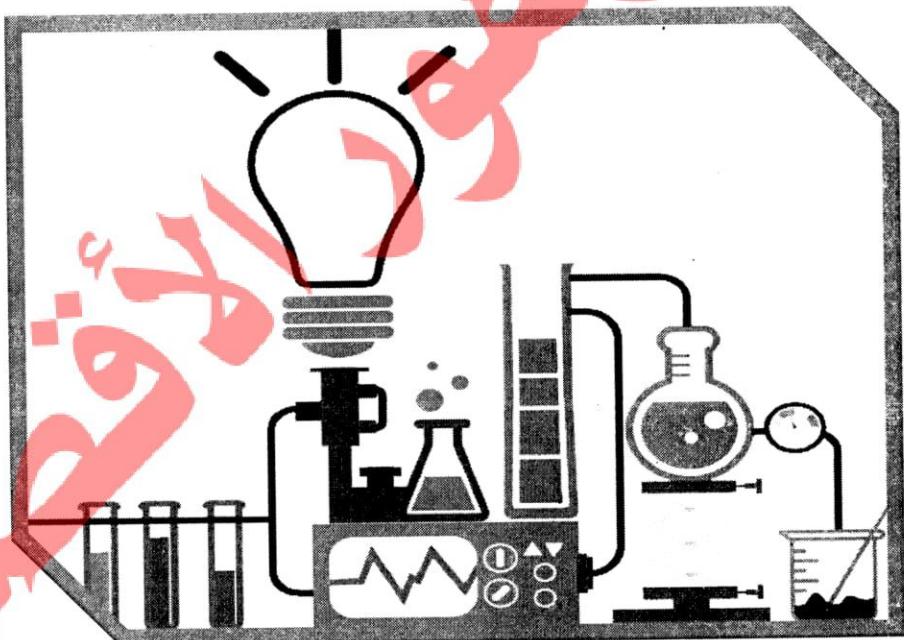


6

السادس

بطاقات التعلم الذاتي

العلوم والحياة



الفصل الدراسي الأول / بطاقات شهر أكتوبر

للعام الدراسي 2020/2021م

مُدَّحْمَةٌ

إنطلاقاً من رؤية دائرة التربية والتعليم بوكالة العوّث الولية للتعليم في أوقات الطوارئ، وفي ضوء اهتمامنا بأطفالنا الأعزاء الذين يعيشون ظروفاً قاسية، ارتأت الدائرة إعداد بطاقات التعلم الذاتي المساعدة، لتعزيز تعلم الطالب في الصنوف من (1-9) في المواد الآتية: اللغة العربية، الرياضيات، العلوم، الدراسات الاجتماعية، التربية الإسلامية، واللغة الإنجليزية، وقد صمم بطاقات الإعداد فريق من المختصين بهذه المواد، وقام بمراجعةها منسقاً وحدة التطوير المهني والمنهاج وفق آليات التعلم الذاتي، ووفق معايير الأونروا للمنهاج؛ ليتفق الطالب ما يريد فيها من أنشطةٍ شفويةٍ وكتابيةٍ بصحبةٍ ولِي أمره بيته، وبخاصمةٍ في حال انقطاعه عن المدرسة، وفي أوقات الطوارئ، ويتوافق من المعلم توجيه الطالب نحو تنفيذ بعض الأنشطة الواردة فيها صيفياً في حال انتظام العملية التعليمية التعلمية، حيث إن هذه المادة تخاطب الطالب، وتنتقل به خطوة خطوة نحو تحقيق الأهداف السلوكية المتوقعة، وتعتمد أساساً على الكتاب المدرسي المقرر إلا أنها تثري المنهاج وتذلل بعض الصعوبات، وتسعد بعض الفجوات، وقد تم التركيز في هذه المادة المساعدة على المهارات الأساسية، ومهارات الحياة التي يجب أن يمتلكها الطالب في حدود إمكاناته وقدراته.

وتتيح هذه المادة لكل طفل الحصول على فرصته في التعلم بما يتاسب وقدراته، وبما يلبي حاجاته بأسلوب شيقٍ ممتعٍ، من خلال تنفيذ الأنشطة المرتبطة بالدروس المقررة، بدعم من أفراد أسرته ومن المعلم، وتراعي الأسس النفسية والتربوية التي يقوم عليها التعلم، من حيث توظيف الصور، ووضوح الخط، والألوان، والأمثلة التوضيحية، والتعزيز المستمر للطالب، وتأخذ بعين الاعتبار تسلسل الأنشطة بما يسهل على كل من الطالب ولِي الأمر التعامل مع كل درس بسهولة ويسير. ويأمل فريق الإعداد من المعلم ولِي الأمر الاطلاع الواعي على التوجيهات والإرشادات المتضمنة في هذه المادة بما يضمن استثمارها على الوجه الأمثل، آملين أن تتحقق الأهداف التربوية المرجوة، مع العلم بأن هذا العمل خاصٌ للتجريب والتقويم والتعديل بناءً على التعذية الزاجعة التي تترفع الحصول عليها من العاملين التربويين في الميدان ومن أولياء أمور الطلبة.

والله ولِي التوفيق

مركز التطوير التربوي

إرشادات عامة حول توظيف بطاقات التعلم الذاتي المساند

عزيزي ولی أمر الطالب - الطالبة:

نرجو الاطلاع على التوجيهات الآتية لضمان تنفيذ بطاقات التعلم الذاتي المساند على الوجه الأمثل:

- تأكّد من اطلاعك الجيد على كراسة بطاقات التعلم الذاتي المساند؛ حتى تتمكن من مساعدة ابنك - ابنتك في تنفيذ الأنشطة الواردة فيها بشكل جيد.
- احرص على تجهيز المكان لابنك - ابنتك، وتهيئة الجو الملائم للتعلم كلما أمكنك ذلك، ووفر له - لها الكتب المقررة، والكراسات، والأقلام، والأدوات الازمة.
- اجلس مع ابنك - ابنتك في أثناء تنفيذ الأنشطة، وساعده -ها في قراءة المطلوب من كل نشاط، والاطلاع على الأمثلة والصور والشرح، ثم دعنه -ها يعتمد - تعتمد على نفسه -ها في إجابة النشاط.
- قدم التجربة الراجة لابنك - ابنتك، والتوجيهات الازمة، والتعزيز، بما يشجع على الاستمرار في التعلم.
- من أجل مصلحة ابنك - ابنتك؛ احرص على التواصل مع المعلم - المعلمة بكل الطرق المتاحة؛ لمراقبة مدى تقدّم ابنك - ابنتك، والحصول على المساندة والدعم الازمين.

* يمكن توجيه ابنك - ابنتك نحو الموقع الإلكتروني الخاص ببرنامج التعلم الذاتي، والذي يحتوي على فيديوهات شارحة تبسيط المفاهيم الموجودة في البطاقة، وكذلك يمكن الاستفادة من الفيديوهات المساندة الموجودة على الموقع لدعم تعزيز المهارات والمفاهيم الموجودة في بطاقات التعلم.

يمكن توجيه ابنك - ابنتك إلى حل بطاقات التقييم الذاتي الموجودة على الموقع؛ للحكم على مدى امتلاك الطالب للمفاهيم والمهارات الموجودة على الموقع في حالة التعلم عن بعد.

عزيزي الطالب - عزيزتي الطالبة:

نرجو اتباع الإرشادات الآتية قبل البدء بتنفيذ الأنشطة الواردة في بطاقات التعلم الذاتي المساند:

- حاول - حاولي أن تعتمد - تعتمد على نفسك في قراءة النشاط وإجابته.
- اطلب - اطلب المساعدة من أحد أفراد سرتك في أثناء تنفيذ الأنشطة، إذا دعت الضرورة لذلك.
- اطلب - اطلب المساعدة من معلمك للحصول على التوجيه الازم، واعرض - اعرض عليه ما فهمت بإنجازه.
- حاول - حاولي مشاهدة الفيديوهات الشارحة والمساندة لتعزيز وثبتت المفاهيم الموجودة في البطاقة.
- حاول - حاولي حل بطاقات التقييم الذاتي للحكم على مدى تمكنك من المفاهيم والمهارات الموجودة في البطاقة، وإذا واجهتك أي مشكلة في الحل استعن بمدرسك، عن طريق التواصل عبر وسائل التواصل الاجتماعي.
- استعن بالكتاب المدرسي كلما أمكن؛ للتغلب على الصعوبات التي تواجهك في فهم بعض الرسومات أو المخططات المفاهيمية.

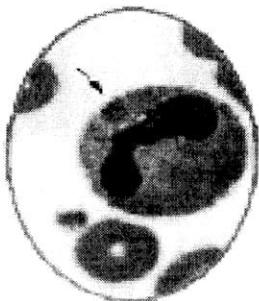
عزيزي المعلم - عزيزتي المعلمة:

نرجو الاطلاع على التوجيهات الآتية لضمان تنفيذ بطاقات التعلم الذاتي المساند على الوجه الأمثل:

- كراسة المساندة ليست بدليلاً عن الكتاب المدرسي المقرر، ولكنها داعمة، ومعززة، ومثيرة لكتاب، وقد صنمت بشكل مبسط؛ ليسهل تعامل الطالب ولولي أمره معها في أوقات الطوارئ والأزمات.
- تأكّد - تأكّد من اطلاعك الجيد على كراسة المساندة؛ لمساعدة طلبتك في تنفيذ الأنشطة الواردة فيها.
- قدم - قدمي التوجيهات والدعم الازم لكل من الطلبة وأولياء أمورهم في كيفية التعامل مع هذه الكراسة من خلال وسائل التواصل الاجتماعي الممكنة، وتقديم التعزيز الازم للطلبة.
- احرص - احرص على توظيف أنشطة الكراسة في أثناء الحصول بما يخدم الأهداف المخطط لها، وذلك في حال انتظام العملية التعليمية التعلمية، مع تكليف الطلبة بتنفيذ بعض الأنشطة البيانية.
- احرص - احرص على التواصل مع الطلبة وأولياء الأمور عبر وسائل التواصل الاجتماعي المختلفة؛ لتقديم الخدمة لهم وحل المشاكل التي تواجههم في أثناء تنفيذ البطاقات.
- ادعّم - ادعّمي تعلم الطلبة في بطاقات التعلم الذاتي من خلال متابعة مدى حل الطلبة لأنشطة التقويم التكيني والختامي في البطاقة، ومن خلال متابعة حل الطلبة لبطاقة التقييم الذاتي على الموقع.
- احرص - احرص على تقديم الدعم النفسي والاجتماعي الممكن للطلبة من خلال التواصل الفعال مع الطلبة.



الوحدة الأولى : بطاقة (١١) أثر الأوليات في الحياة



الأهداف

كما يعدد أضرار الأوليات .

كما يذكر فوائد الأوليات .

المحتوى العلمي :

كما الجدول الآتي يبين أثر الأوليات في الحياة :

أضرار الأوليات	فوائد الأوليات
معظم الأوليات تتغذى على الكائنات الحية وتسبب لها المرض	تشكل بعضها غذاءً للكائنات الحية في مياه البحر .
تسبّب للإنسان أمراض مثل الملاريا والزحار الأممي	عند موتها تترسب في قيعان البحار حيث تدخل بقاياها في تركيب الحجر الجيري

عزيزي الطالب من خلال تأمّلك للمجلة العلمية في الكتاب المدرسي ص ٢٧ :

نشاط (١)

أ. أكمل جدول المقارنة الآتي :

الخلايا التي يهاجمها	طريقة الانتقال للإنسان	اعراض المرض	المسبب	اسم المرض
كريات الدم الحمراء	برد - حصاً - ارتفاع في درجة حرارة - مخدرة	آنس معصرة	البلاروزوروس	الملاريا
الزرع العادي	عن طريق المضاد عن عصارة الصفراء	ارتفاع في درجة حرارة - صداع عالي	الزستا	الزحار الأممي

ب. أفسر : معظم الأوليات ضارة . السبب :

ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة :

نشاط (٢)

١. ما طريقة حركة الكائن الحي الأولى المسبب لمرض الملاريا ؟

- د. الأقدام الكاذبة ج. الانزلاق ب. الأهداب أ. الأسواط

اقتراح طرقاً للوقاية من الأمراض التي تسبّبها الأوليات .

نشاط تفوق :

.....



أثر الطالب في الحياة الوحدة الأولى : بطاقة (١٢)

الأهداف

كـ عدد فوائد الطحالب.

كـ يـذـكـر أـضـار الطـالـب.

المحتوى العلمي :

أضرار الطحالب	فوائد الطحالب
تلوث خزانات المياه	تدخل في صناعة الأدوية والمرام و معاجين الأسنان
يساهم ببعضها في انتاج مواد تؤدي إلى موت الأسماك الموجودة في البحيرات والأنهار	صناعة بعض المواد الغذائية مثل المثلجات والجلي الملون

عزيزي الطالب من خلال اطلاعك على صفحات الكتاب (٢٩ ، ٣٠) ، أجب عن الأسئلة الآتية:

نشاط(١)



أ. أفسر العبارات الآتية تفسيراً علمياً :

نشاط (٢) :

ت. ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة :

١- تستخدم الطحالب في صناعة

أ. الأدوية ب. المراهم ج. معاجين الأسنان د. جميع ما سبق

١. ما الكائن الحي الدقيق الذي يستخدم في صناعة الوسط الغذائي (الأجار) في طبق بترى :

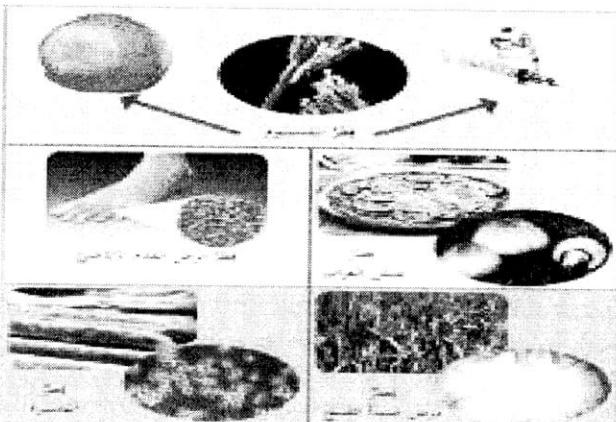
أ. الطحالب ب. الفطريات ج. الأوليات د. البكتيريا

أقترح حلًّا لمنع تراكم الطحالب في خزانات المياه .

نشاط تفوق :

الحل :

الوحدة الأولى : بطاقة (١٣) أثر الفطريات في الحياة



الأهداف

- ١- يعدد فوائد الفطريات .
- ٢- يذكر أضرار الفطريات .

المحتوى العلمي :

أضرار الفطريات	فوائد الفطريات
تسبب بعض الأمراض للإنسان مثل مرض القدم الرياضي	تدخل في تركيب دواء البنسلين من فطر البنسليلوم
تسبب تعرق بعض الخضروات والفواكه	تستخدم في تخمير العجين مثل فطر الخميرة
تسبب أمراض للنباتات مثل صدأ القمح	يستخدم كمواد غذائية في بعض الأطباق مثل عيش الغراب

القدم الرياضي : مرض فطري يتسبب في ظهور تشققات بين أصابع القدمين وخروج رائحة كريهة .

يلزم لنمو وتكاثر فطر الخميرة الحرارة المناسبة والغذاء المناسب (السكر)

عزيزي الطالب مستعيناً بنشاط (٥) ص (٣١ ، ٣٢) أجب عن الأسئلة الآتية :

ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة :

نشاط (١) :

١. جميع ما يلي فطريات ضارة ما عدا :

أ. عفن الخبز ب. القدم الرياضي ج. صدأ القمح

د. الخميرة

٢. من الأمراض التي تسببها الفطريات للإنسان :

أ. الملاريا ب. التيفوئيد ج. الحمى القلاعية د. القدم الرياضي

٣. السبب في انتفاخ العجين عند إضافة الخميرة له ، خروج غاز :

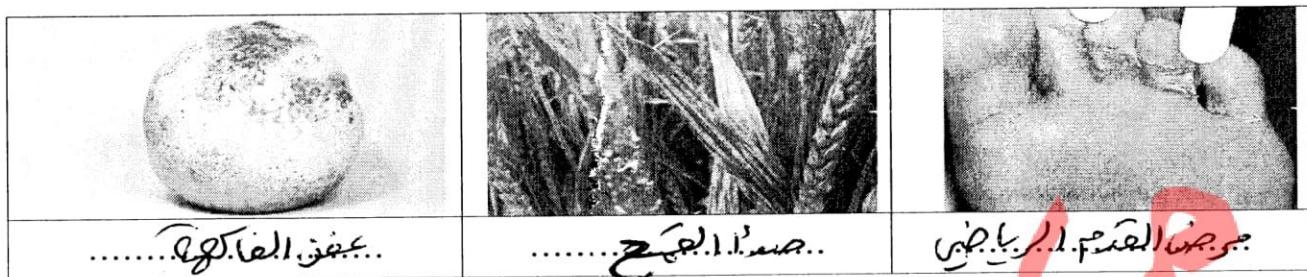
أ. الهيدروجين ب. الأكسجين ج. الكلور د. ثاني أكسيد الكربون

٤. يستخرج المضاد الحيوي البنسلين من :

أ. الفطريات ب. الطحالب ج. الأوليات د. البكتيريا

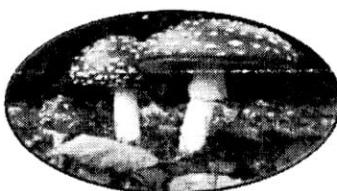
نشاط (٢) :

أ. تأمل الصور التالية ، ثم اذكر تأثير الفطر التي تعبّر عنه الصورة :



ب. أكمل الفراغات بما يناسبها :

١. يدخل فطر الخميرة في صناعةالبيه والمعجنات
٢. من الفطريات المفيدة للإنسانلبيه بينما من الفطريات الضارة للإنسانالعفن



ج. بينما كان جهاد في رحلة كشفية شاهد بعض الفطريات تحت الأشجار ، نصحته معلمته بعدم أكلها ، لماذا ؟

.....(عفن الجراثيم).جعد المساكجعد العصاير

نشاط تفوق :

بينما كانت أمي تُعد الخبز ، نسيت وضع الخميرة على العجينة ، أجب عن الأسئلة الآتية :

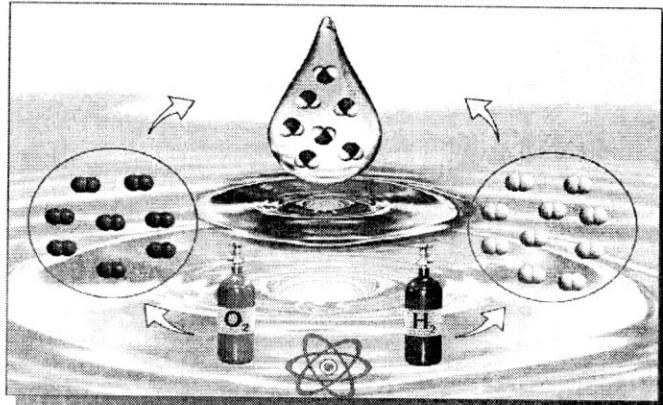
١. ماذا تتوقع أن يحدث للعجين ؟لبنيتفسخ العجين(لا يتحمر)
٢. ما العوامل التي تساعد الخميرة على النمو والتكاثر ؟

.....الجراثيم (جامدات)البرططمبعد الحمأة (سكر).





الوحدة الثانية : بطاقة (١٤) تركيب المادة



الأهداف

كـم يـعـرـفـ المـادـةـ .

كـم يـذـكـرـ وـحدـةـ بـنـاءـ المـادـةـ .

كـم يـعـرـفـ الذـرـةـ .

المحتوى العلمي :

كـم المـادـةـ : كـلـ شـيـءـ لـهـ كـتـلـةـ وـيـشـغـلـ حـيزـ مـنـ الفـرـاغـ وـتـرـكـ بـالـحـوـاسـ .

كـم يـعـدـ جـسـمـ إـلـإـنـسـانـ مـادـةـ .

كـم وـحدـةـ بـنـاءـ المـادـةـ هـيـ الذـرـةـ .

كـم الذـرـةـ : الـوـحدـةـ الـبـنـائـيـةـ لـلـمـادـةـ وـهـيـ أـصـغـرـ جـزـءـ فـيـهـاـ وـلـاـ يـمـكـنـهـ الـانـقـسـامـ .

عزيزـيـ الطـالـبـ بـعـدـ تـنـفـيـذـ لـنـشـاطـ (١) صـ (٤٢ ، ٤٣) ، أـجـبـ عـنـ الـأـسـلـةـ الـآـتـيـةـ :

ضعـ اـشـارـةـ (✓) أـوـ (✗) أـمـاـ العـبـارـاتـ الـآـتـيـةـ ، مـعـ التـصـحـيـحـ :

نشاط (١) :

١- (✗) يمكن للذرة الانقسام .

٢- (✓) الذرة هي الوحدة البنائية للمادة .

٣- (✗) الخلية أصغر جزء في المادة .

٤- (✓) يمكن رؤية ذرات المادة بالمجهر الإلكتروني .

نشاط (٢) : أ. اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارات الآتية .

١- (الـمـادـةـ) كل شيء له كتلة ويشغل حيز من الفراغ .

٢- (الـذـرـةـ) الوحدة البنائية في المادة .

ب. أفسر العبارات الآتية تفسيراً علمياً .

١. يعد جسم الإنسان مادة .

السبب : لـدـونـ لـهـ كـتـلـةـ وـمـجـمـعـ (يـشـجـلـ حـيزـ الفـرـاغـ) .

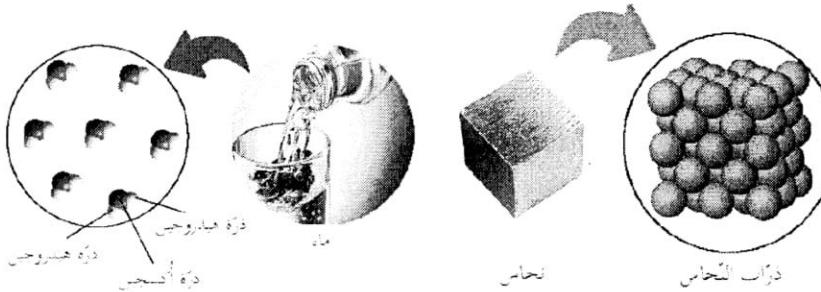
نشاط تفوق : ما النتيجة المترتبة على :

١. جمع مجموعة من ذرات الألومنيوم مع بعضها .

..... يـوـكـهـورـنـ يـعـصـمـ الـأـلـومـيـنـيـومـ .



الوحدة الثانية : بطاقة (15) العنصر والمركب



الأهداف

كـه يوضح المقصود بالعنصر.

كـه يوضح المقصود بالمركب .

المحتوى العلمي :

كـه المادة النقيـة : المادة التي تتكون من نفس النوع من الدـقائق .

كـه العـنصر : مادة نقـية تتـكون من نوع واحـد من الذـرات .

كـه المرـكب : مـادة نقـية تتـكون من نوعـين أو أكـثر من الذـرات بـنـسب ثـابـتـة .

كـه من الأمـثلـة عـلـى العـناـصـر : الـهـيـدـروـجـين ، الـحـدـيد ، الـأـكـسـجـين

كـه من الأمـثلـة عـلـى الـمـرـكـبات : ثـانـيـاـكـسـيدـكـرـبـون ، كـبـرـيتـيدـالـحـدـيد ، السـكـر

عزيـزي الطـالـب بـالـرجـوع إـلـى الصـفـحـات (44 ، 43) مـن الـكتـاب الـمـدـرـسـي ، أـجـب عـن الـاسـئـلـة الـآتـيـة :

نشاط(1) :

التصـنـيف (عنـصـر / مـرـكـب)	ترـكـيبـالـمـادـة	اسمـالـمـادـة
مرـكـب		ثانـيـاـكـسـيدـكـرـبـون
عنـصـر		الـهـيـدـروـجـين

بـ. أـفـسـرـ الـعـبـارـاتـ الـآتـيـةـ تـفـسـيرـاـ عـلـمـياـ دـقـيقـاـ :

1. يـعـتـبـرـ النـحـاسـ عـنـصـراـ .

الـسـبـبـ : لـذـرـةـ يـكـوـنـ جـزـءـ مـنـ تـفـسـيرـ الـعـبـارـاتـ الـآتـيـةـ

2. يـعـتـبـرـ المـاءـ مـرـكـباـ .

الـسـبـبـ : لـذـرـةـ يـكـوـنـ جـزـءـ مـنـ اـلـحـاجـ عـنـصـرـ اـخـرـ

نشاط(2) : أ. ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة :

1. المادة التي تصنف مركباً من المواد الآتية :

د. $(A+B)$ معاً

ج. الحديد

ب. ملح الطعام

أ. السكر

د. المحلول

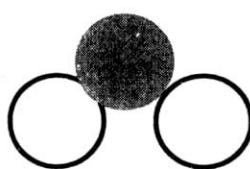
ج. المخلوط

ب. المركب

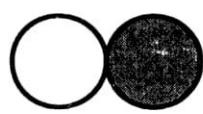
أ. العنصر

2. المادة التي تتكون من نوع واحد من الذرات :

أي الأشكال الآتية تمثل عنصراً؟



د.



ج.



ب.

نفس النوع



أ.

ب. أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً.

1. تسمى المادة النقية التي تتكون من نوعين أو أكثر من الذرات المركب.

2. يتكون غاز ثاني أكسيد الكربون من اتحاد عنصر الأكسجين وعنصر الكربون.

3. يتكون عنصر الحديد من ذرات الحديد فقط.

4. يتكون مركب الماء من اتحاد عنصر الهيدروجين وعنصر الأكسجين.

نشاط تفوق :

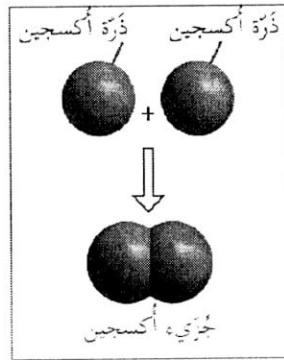
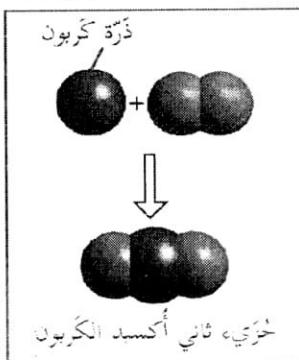
أقارن بين المركب والمخلوط حسب الجدول :

المخلوط	المركب	وجه المقارنة
غير نقيمة	نقيمة	نوع المادة (نقية / غير نقية)
مزيج	كيميائي	طرق فصل المكونات (فيزيائية / كيميائية)
ماء - سكر - حلح	سلطة - سكران - دهناء جبوري	مثال

لماذا؟ مع أن المركب اتحاد عنصرين

لأنه عند اتحادهما مع بعضهما يظهر تنوع واحد من الجزئيات

الوحدة الثانية : بطاقة (16) الجزيء



الأهداف

كما يوضح المقصود بالجزيء .

كما يقارن بين العنصر وجزيء المركب .

المحتوى العلمي :

كما تتوارد بعض العناصر في الطبيعة على شكل ذرات منفردة وأخرى على شكل جزيئات .

كما الجزيء: اتحاد ذرتين أو أكثر من النوع نفسه أو من ذرتين أو أكثر مختلفة .

كما جزيء العنصر: يتكون من اتحاد ذرتين أو أكثر من النوع نفسه من الذرات مثل جزيء الأكسجين .

كما جزيء المركب: يتكون من ذرتين أو أكثر من ذرات مختلفة مثل جزيء الماء .

عزيزي الطالب من خلال الرجوع إلى الكتاب المدرسي ص 48 ، أجب عن الأسئلة الآتية :

نشاط(1): أكمل الفراغات بما يناسبها :

1. يسمى ناتج اتحاد ذرتين من عنصر الأكسجين **جزيء أكسجين**

2. يسمى ناتج اتحاد ذرتين من عنصر الأكسجين مع ذرة من عنصر الكربون **جزيء ثاني أكسيد الكربون**

3. تتوارد بعض العناصر في الطبيعة بصورة جزيئات مثل **الماء** **الهواء** **الجليد**

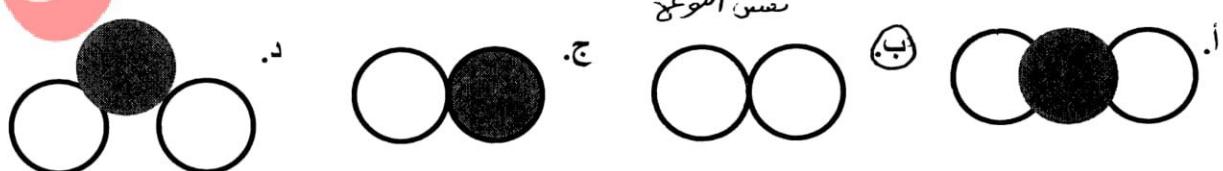
أ. أقارن بين حسب الجدول الآتي:

وجه المقارنة	جزيء المركب	جزيء العنصر
نوع الذرات (ذرتين أو أكثر)	أكثر مما ينفع	نفس النوع
مثال	الملح	الماء

ب. ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة:

1. الشكل الذي يمثل جزيء الأكسجين **بـ**

نفس النوع

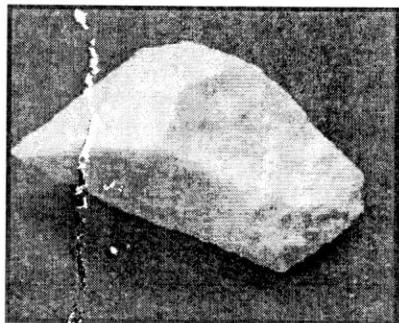


نشاط تفوق :

أعط أمثلة لعناصر تتوارد في الطبيعة على صورة ذرات منفردة؟ **الهيليوم** **والنيون**



الوحدة الثانية : بطاقة (17) رموز العناصر



الأهداف

- كـه يكتب رموز بعض العناصر.
- كـه يفسر سبب ترميز العناصر.
- كـه يوضح المقصود برمز العنصر.

المحتوى العلمي :

- رموز العناصر :** حرف أو حرفين من اسم العنصر المشتق من اللغة الانجليزية أو اللاتينية.
- تم تمثيل العناصر بالرموز لتسهيل دراستها وكتابة الصيغ الجزيئية للعناصر والمركبات.
- العنصر الذي تم اكتشافه أولاً يسمى بالحرف الأول فقط ويكون كبير، أما العناصر التي تم اكتشافها بعده فتسمى بحروف تمييزها عن العنصر الأول وبكون الحرف الثاني حرف صغير.

نشاط (1) :

أ. أفسر العبارات الآتية تفسيراً علمياً :

1. تم تمثيل العناصر بالرموز .

السبب : ليس عادة الدراسة حفظ

2. رمز عنصر كربون (Carbon) هو (C) ، بينما رمز عنصر الكالسيوم هو (Ca) .

السبب : يُذَكِّرُ الْكَرْبُونَ أَكْتَشَفَهُ أَعْلَمُ حِفْرَةٍ لِهِ بِكَرْبُونٍ وَأَحْدَدُ أَحْدَادَ الْكَالْسِيُومَ حِفْرَةٌ لِهِ بِكَسِيُومٍ لِأَنَّهُ أَكْتَشَفَ بِعِدَّةِ لَاءٍ

ب. اكتب المفهوم العلمي الدال على :

1. (.....المرجع.....) حرف أو حرفين من اسم العنصر المشتق من اللغة الانجليزية أو اللاتينية .

ج. أصوب الخطأ في كتابة رموز العناصر الآتية :

التصويب	الرمز الخاطئ	العنصر
H	h	الهيدروجين
Ca	Ce	الكالسيوم
Mg	mG	المغنيسيوم

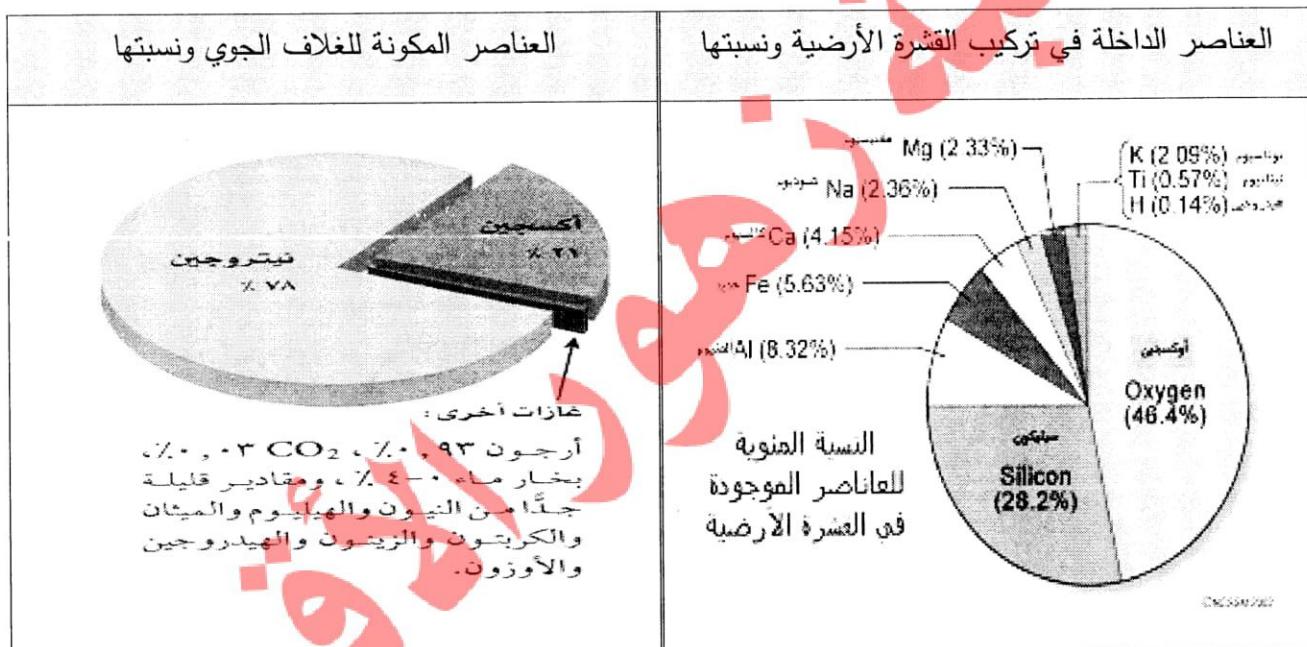


الوحدة الثانية : بطاقة (18) أرضنا وعناصرها

الأهداف

- كـ يـعـرـف إـلـى العـنـاـصـر الدـاخـلـة فـي تـرـكـيب القـشـرة الـأـرـضـيـة .
 - كـ يـعـد العـنـاـصـر الدـاخـلـة فـي الغـلـاف الجـوـي
 - كـ يـحـدـد نـسـبـة كـل عـنـصـر مـن مـكـوـنـات الغـلـاف الجـوـي.

المحتوى العلمي :



عزيزي الطالب بالرجوع إلى نشاط (6) من الكتاب المدرسي ص (49 ، 50) ، أجب عن الاستئلة الآتية :

ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة.

نشاط(1)

١- العنصر الذي يمثل أعلى نسبة في القشرة الأرضية :

د. المندوه

ج. السيلكوز

بـ الـهـيـدـرـوـجـينـ

أكسجين

2- ثالث العناصر وفرةً في القشرة الأرضية :

د. الكالسيوم

ج. الألمنيوم

ب. السيليكون

أ. الأكسجين

3. رمز العنصر الذي يشكل معظم الغلاف الجوي : **ن**^{هـ}**ـجـمـنـ**

Ar.

N^ج

O.

Na.

4. يشكل غاز الأكسجين من الغلاف الجوي ما نسبته :

د. 1%

ج. 12%

ب^ا 21%

أ. 78%

5. العنصر الذي يشكل حوالي ربع تركيب القشرة الأرضية تقريباً :

د. الحديد

ج. الألومنيوم

أ. الأكسجين

ب^ا السيليكون

أكتب المفهوم العلمي الدال على كل من العبارات الآتية :

نشاط(2) :

1. (الغلاف الجوي...) مجموعة من الغازات تحيط بالقشرة الأرضية .

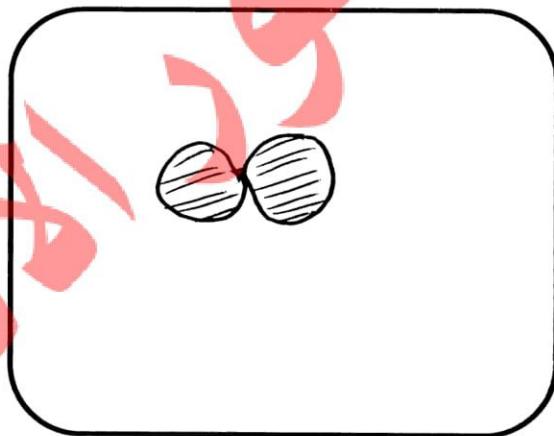
2. (الأكسجين.....) العنصر الذي يشكل حوالي نصف تركيب القشرة الأرضية .

نشاط تفوق

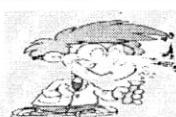
جزء الأكسجين

1. أرسم شكل جزء الغاز الذي يشكل (21 %) من تركيب الغلاف الجوي .

O₂



الأقصى



الوحدة الثانية : بطاقة (١٩) حالة العنصر في الظروف الطبيعية

الأهداف

- كما يعدد الحالات الطبيعية للعناصر .
- كما يصنف العناصر حسب حالتها الطبيعية .

المحتوى العلمي :

كما توجد العناصر في الطبيعة بحالات ثلاثة هي : الصلبة ، السائلة ، الغازية .

الحالة الغازية	الحالة السائلة	الحالة الصلبة

عزيزي الطالب بالرجوع إلى نشاط (١) من الكتاب المدرسي ص ٥١ ، أجب عن الأسئلة الآتية

نشاط (١) : وضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة :

١. جميع العناصر الآتية توجد في الطبيعة في الحالة الصلبة ما عدا :

أ. الصوديوم ب. الكبريت ج. الحديد

٢. عنصر يستخدم في صناعة موازين الحرارة :

أ (١) الزئبق ب. الكبريت ج. الكلور

٣. أي رمز العناصر الآتية يمثل عنصر يوجد في الطبيعة بالحالة الغازية :

أ. Cl ب. Na ج. Fe

أكمل الجدول الآتي حسب المطلوب :

نشاط (٢)

العنصر	اليود	البروم	الأكسجين	المغنيسيوم	النحاس	الكلور
حالتها في الطبيعة	صلب	سائل	غاز	صلب	صلب	غاز

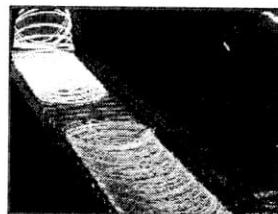
ماذا تفعل عند انكسار ميزان الحرارة الزئبقي ٣٠° ؟

نشاط تفوق :

يسحب الميكان.. عجمة جرايد.. يقطضه جمايس.. صبلجاه.. يحملون.. معين رحمة العروفة جيداً
رُعل العرسِنِ بالماهِدِ الصابوش



الوحدة الثانية : بطاقة (٢٠) خاصية الطرق والسحب والثني



سحب الحديد



ثني الحديد



طرق الحديد

الأهداف

كما يصنف العناصر حسب الطرق والسحب والثني .

المحتوى العلمي :

الطرق : قابلية المادة لتكوين صفائح .

الثني : قابلية المادة لتكوين أشكال مختلفة .

السحب : قابلية المادة لتكوين أسلاك .

كما من أمثلة العناصر القابلة للطرق والسحب والثني : الحديد والنحاس والألمونيوم .

كما من أمثلة العناصر غير القابلة للطرق والسحب والثني: الكبريت والكربون .

عزيزي الطالب من خلال دراستك لنشاط (٣) من الكتاب المدرسي ص (٥٣ ، ٥٤ ، ٥٥) ، أجب عن الأسئلة :

نشاط (١) : ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة :

٣- أي العناصر الآتية قابل للطرق والسحب والثني :

(د) جميع ما سبق

أ. الحديد ب. النحاس ج. الألمنيوم

د. الألمنيوم

٤- أي العناصر الآتية غير قابلة للطرق والسحب والثني :

أ. النحاس ب(ج). الكبريت ج. الحديد

نشاط (٢) : أفسر العبارات الآتية تفسيراً علمياً :

١. يستخدم الحديد في صناعة الأبواب والشبابيك *لأنه يتحمل التأثير* ..

٢. لا يستخدم الكربون في صناعة أسلاك الكهرباء *لأنه غير قابل للسحب* ..

٣. ثفت قطعة كبريت عند الطرق عليها *لأنها غير قابلة للتصويم إلا بعراقة*

٤. تُصنع أسلاك الكهرباء من النحاس أو الألمنيوم *لأنه يتأهل للسحب. وهو جيد في التوصيل*

نشاط تفوق : ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة :

١. أي مجموعات رموز العناصر الآتية جمعها قابل للطرق :

حديد، نحاس، فولاذ (Al , Cu , Fe)

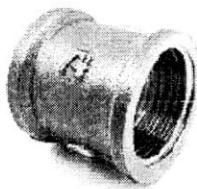
ب. (Al , Cu , C)

د. (S , Cl , Fe)

ج. (C , S , Fe)



الوحدة الثانية : بطاقة (٢١) حاصية المعان والبريق



الأهداف

كـ هـ يصنـ فـ العـ نـ اـ صـ رـ حـ سـ بـ لـ معـ انـها وـ بـ رـ يـ قـ هـا .

المحتوى العلمي :

كـ هـ مـنـ العـ نـ اـ صـ رـ لـها بـ رـ يـ قـ وـ لـ معـ انـ : الـ ذـهـ بـ ، الـ حـ دـيدـ ، الـ نـحـ اـسـ ، الـ اـلـوـمـنـيـوـمـ .

كـ هـ مـنـ العـ نـ اـ صـ رـ لـيسـ لـها بـ رـ يـ قـ وـ لـ معـ انـ : الـ كـ بـ رـ يـتـ ، الـ كـرـ بـ وـنـ (ـ جـ رـ اـفـ يـتـ) .

عزيزـيـ الطـالـبـ مـنـ خـالـلـ درـاسـتكـ لـنشـاطـ (ـ ٢ـ) صـ ٥ـ ٢ـ مـنـ الـكـتـابـ المـدـرـسـيـ ، أـجـبـ عـنـ الـأـسـئـلـةـ الـآـتـيـةـ :

نشاط(١): أـفـسـرـ الـعـ بـارـاتـ الـآـتـيـةـ تـفـسـيـرـاـ عـلـمـيـاـ :

١. يـسـتـخـدـمـ الـذـهـبـ فـيـ صـنـاعـةـ الـمـجوـهـرـاتـ وـالـحـلـيـ .

نشاط(٢): أـصـنـفـ الـعـ نـ اـ صـ رـ الـآـتـيـةـ حـسـبـ الـجـدـولـ الـآـتـيـ :

(ـ تـأـمـلـ صـورـ الـكـتـابـ صـ ٥ـ ٢ـ)

(ـ الـحـ دـيدـ ، الـ كـبـ رـ يـتـ ، الـ جـ رـ اـفـ يـتـ ، الـ اـلـوـمـنـيـوـمـ ، الـ نـحـ اـسـ ، الـ فـضـةـ ، الـ ذـهـ بـ)

عناصر ليس لها بريق ولمعان	عناصر لها بريق ولمعان
كـ بـ رـ يـتـ حـ رـ اـعـنـتـ	حـ دـيدـ الـعـصـمـيـوـمـ نـحـ ا~سـ فـضـةـ ذـهـ بـ



اذكر السبب :

نشاط تفوق :

١. يتم تنظيف العنصر بورقة الصنفرة قبل اختبار لمعانه .

السبـبـ : ...لـبـرـيـقـ بـيـعـجـبـ بـأـنـ الـأـجـهـادـ لـتـرـكـ إـلـيـهـ لـتـنـظـفـ



الوحدة الثانية : بطاقة (٢٢) خاصية توصيل الحرارة

الأهداف

كهر يصنف العناصر حسب قدرتها على توصيل الحرارة .

المحتوى العلمي :

كهر تفاوت العناصر في قدرتها على توصيل الحرارة .

كهر هناك بعض العناصر جيدة التوصيل للحرارة مثل (الحديد و النحاس).

كهر وهناك عناصر رديئة التوصيل للحرارة مثل (الكربون) .

عزيزي الطالب بالرجوع إلى نشاط (٤) ص (٥٦) من الكتاب المدرسي ، أجب عن الأسئلة الآتية

نشاط (١) : ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة :

١. أي العناصر الآتية جيدة التوصيل للحرارة :

- د. (أ + ب) معاً
- ج. الكربون
- ب. النحاس
- أ. الحديد

نشاط (٢) : أكتب المشاهدة والاستنتاج :



في تجربة " توصيل العناصر للحرارة " تم تبيث عدداً من بنور دوار الشمس على ثلاثة قضبان مصنوعة من المواد الآتية (النحاس ، الحديد ، الكربون) ، ومن تم غمس الطرف الآخر من كل قضيب في حوض زجاجي يحتوي على ماء ساخن في الوقت نفسه .

المشاهدة :
.....
.....
الاستنتاج :
.....
.....

نشاط تفوق : أرتّب العناصر الآتية حسب الاختلاف في توصيلها للحرارة تصاعدياً :

(الألومنيوم ، حديد ، نحاس)

.....
.....
.....



الوحدة الثانية : بطاقة (٢٣) خاصية توصيل الكهرباء

الأهداف

كيف يصنف العناصر حسب قدرتها على توصيل الكهرباء .

المحتوى العلمي :

العناصر الموصلة للكهرباء : هي العناصر التي تسمح بمرور الكهرباء من خلالها مثل الحديد والنحاس والألمانيوم و(الكربون بشكل ضعيف) .

العناصر رديئة التوصيل للكهرباء : هي العناصر التي لا تسمح بمرور الكهرباء من خلالها مثل الكبريت .

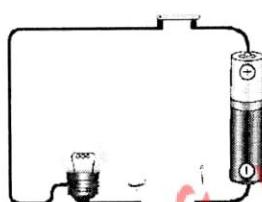
عزيزي الطالب بالرجوع إلى نشاط (٥٧) من الكتاب المدرسي ، أجب عن الأسئلة الآتية :

وضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة :

نشاط (١) :

١. أي العناصر الآتية رديء التوصيل للكهرباء :

(د) الكبريت



أ. النحاس ب. الحديد ج. الكربون

٢. في الدارة الكهربائية المجاورة ، يضيء المصباح إذا وصلنا بين نقطتين (أ ، ب) بمادة مصنوعة من :

أ. الحديد ب. الكربون ج. الكبريت

نشاط (٢) :

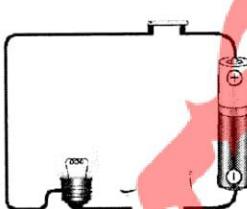
أكتب المفهوم العلمي الدال :

نشاط (٢) :

١. (..... الموصولة) العناصر التي تسمح بمرور الكهرباء من خلالها.

٢. (..... رديء التوصيل) هي العناصر التي لا تسمح بمرور الكهرباء من خلالها.

نشاط تفوق :



قام محمد بثلاثة محاولات للتوصيل بين النقطتين (أ ، ب) في الدارة الكهربائية الآتية ، مستخدماً في كل محاولة قضيب مصنوعة من مادة مختلفة . فكانت النتائج كما في الجدول .

- القضيب المستخدم في المحاولة الثانية مصنوع من :

(النحاس ، الحديد **(الكربون)** ، الكبريت)

- القضيب المستخدم في المحاولة الأولى مصنوع من :

(النحاس ، الحديد ، الكربون ، **(الكربون)**)

- أفسر : يستخدم النحاس في صناعة أسلاك الكهرباء

لأنه موصيل جيد للكهرباء

لم يضيء المصباح	المحاولة الأولى
شدة الإضاءة ضعيفة	المحاولة الثانية
شدة الإضاءة قوية	المحاولة الثالثة

١٦

- ١٣ تنجذب بـ رذاقه الحديـ رـ وـ تـنجـذـبـ لـ كـرـزـ
- ١ لا لم يفقد
 - ٢ مخلوط
 - ٣

١٧

- ١٤ تـرابـ صـخـورـ لـفـقـهـ خـضـارـ
- ١ سـكـرـتـيـ مـشـارـ
 - ٢
 - ٣

- ~~١٥~~ سـكـرـتـيـ مـشـارـ
- ١ سـكـرـتـيـ مـشـارـ
 - ٢
 - ٣

(المخلوط)

١٨ طـنـقـوـقـ

١٩ مـكـرـكـ

٢٠ سـلـفـهـ مـصـارـ

صـوارـجـوـيـ

- ٢١ لـذـرـنـهـ سـكـونـ منـ خـلـطـ مـنـ الـرـمـ حـادـهـ رـأـيـ عـنـ رـصـيـهـ دـسـرـلـ خـضـلـهـ

