

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج البحرينية



مراجعة الاختبار الثالث علوم

موقع المناهج ← المناهج البحرينية ← الصف السابع ← علوم ← الفصل الأول ← اختبارات ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 20:53:59 2025-01-04

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة
علوم:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف السابع



صفحة المناهج
البحرينية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف السابع والمادة علوم في الفصل الأول

مراجعة الاختبار الثاني

1

ملخص الاختبار الثالث

2

مراجعة علوم

3

مراجعة الاختبار الثالث

4

أسئلة إثرائية

5

مراجعة علوم اول اعدادي

الفصل الأول : العام الدراسي 2024 - 2025 م

الفصل الثالث (النباتات البذرية)

الفصل الرابع (المعادن جواهر الأرض - أنواع الصخور)

الفصل الخامس (تركيب المادة - العناصر والمركبات)

المذكرة لا تغني عن الكتاب المدرسي

السؤال الأول : اكتب المصطلح العلمي لكل من العبارات التالية في الجدول التالي :

الثغور	1- فتحات صغيرة موجودة على سطح الورقة ومحاطة بخلايا حارسة .
الكامبيوم	2- نسيج يصنع معظم خلايا الخشب واللحاء باستمرار.
الخليتان الحارستان	3- خليتان تتحكمان في فتح الثغر واغلاقه .
النظائر	4- الذرات التي لها نفس العدد من البروتونات وتختلف في النيوترونات
الصخور النارية	5- نوع من الصخور يتكون نتيجة تبريد الماجما .
الحرارة والضغط	6- عملية طبيعية تحول الصخور الرسوبية والنارية الى متحولة
البلورة	7- مادة صلبة تتكون من أنماط متكررة من الذرات

السؤال الأول : اكتب المصطلح العلمي لكل من العبارات التالية في الجدول التالي :

الرص والتلاحم	8- عملية طبيعية تغير الرسوبيات الى صخر رسوبي .
المادة	9- كل شيء له كتلة ويشغل حيزا من الفراغ .
العنصر	10- مادة تتكون من نوع واحد من الذرات .
أشباه الفلزات	11- عناصر تشبه في خواصها الفلزات واللافلزات
الصيغة الكيميائية	12- صيغة تدل على العناصر التي تكون المركب وعلى عدد ذرات كل منها
النيوترون	13- جسيم متعادل الشحنة يوجد داخل نواة الذرة.
العدد الكتلي	14- مجموع اعداد البروتونات والنيوترونات في نواة الذرة .

السؤال الثاني: ضع علامة (√) امام العبارة الصحيحة وعلامة (x) امام العبارة الخاطئة فيما يلي :

X	1- يقع الالكترون داخل نواة الذرة .
√	2- يحتوي المركب على اكثر من نوع واحد من العناصر المرتبطة معا .
√	3- النظائر ذرتان لنفس العنصر تتساويان في عدد البروتونات وتختلفان في عدد النيوترونات
√	4- اللافلزات يكون مظهرها معتم غالبا .
√	5- العدد الكتلي هو مجموع اعداد البروتونات والنيوترونات في نواة الذرة .
√	6- توصل رذارفورد الى ان معظم حجم الذرة فراغ .

السؤال الثاني: ضع علامة (√) امام العبارة الصحيحة وعلامة x امام العبارة الخاطئة فيما يلي :

X	7- المعادن مواد صلبة غير عضوية تم تصنيعها .
√	8- تتكون الصخور من معدنين او اكثر .
X	9- تحدث معظم مراحل عملية البناء الضوئي في الورقة داخل الطبقة الاسفنجية .
X	10- يقوم الخشب بنقل الغذاء الى جميع اجزاء النبات .
√	11- الزهرة هي عضو التكاثر في النباتات مغطاة البذور .
√	12 - النباتات معراة البذور تتميز بان بذورها غير محاطة بثمار

السؤال الثالث : أ- قارن بين كل مما يأتي

الفلزات – اللافلزات

اللافلزات	الفلزات	وجه المقارنة
معظمها معتم	لها بريق ولمعان فلزي	البريق (اللمعان)
غير قابلة للطرق والسحب	قابلة للطرق والسحب	القابلية للطرق والسحب
رديئة (ضعيفة) التوصيل للحرارة والكهرباء	جيدة التوصيل للحرارة والكهرباء	التوصيل للحرارة والكهرباء

السؤال الثالث :

الصخور النارية السطحية – الصخور النارية الجوفية

الصخور النارية الجوفية	الصخور النارية السطحية	وجه المقارنة
تبريد بطيء	تبريد سريع	التكوين (تبريد بطيء – تبريد سريع)
كبيرة	صغيرة	حجم البلورات (كبيرة – صغيرة)
فاتح	<u>غامق</u>	اللون (غامق – فاتح)
الجرانيت	البازلت	مثال (الجرانيت – البازلت)

السؤال الثالث : ب- اذكر السبب (علل)

1- لا يعد الفحم النباتي من المعادن

(لانه مادة عضوية - مكون من بقايا الكائنات الحية)

الذرة متعادلة كهربائيا

(لان عدد البروتونات الموجبة يساوي عدد الالكترونات السالبة)

3- تتركز معظم كتلة الذرة في نواتها

(لان معظم حجم الذرة فراغ)

السؤال الرابع :

أ- اكتب قانون بقاء المادة

المادة لا تفنى ولا تستحدث ولكن تتحول من شكل لآخر

ب - ماذا يحدث في الحالات التالية :

1. تعرض الحجر الرملي للضغط والحرارة

يتحول الى صخر الكوارتزيت

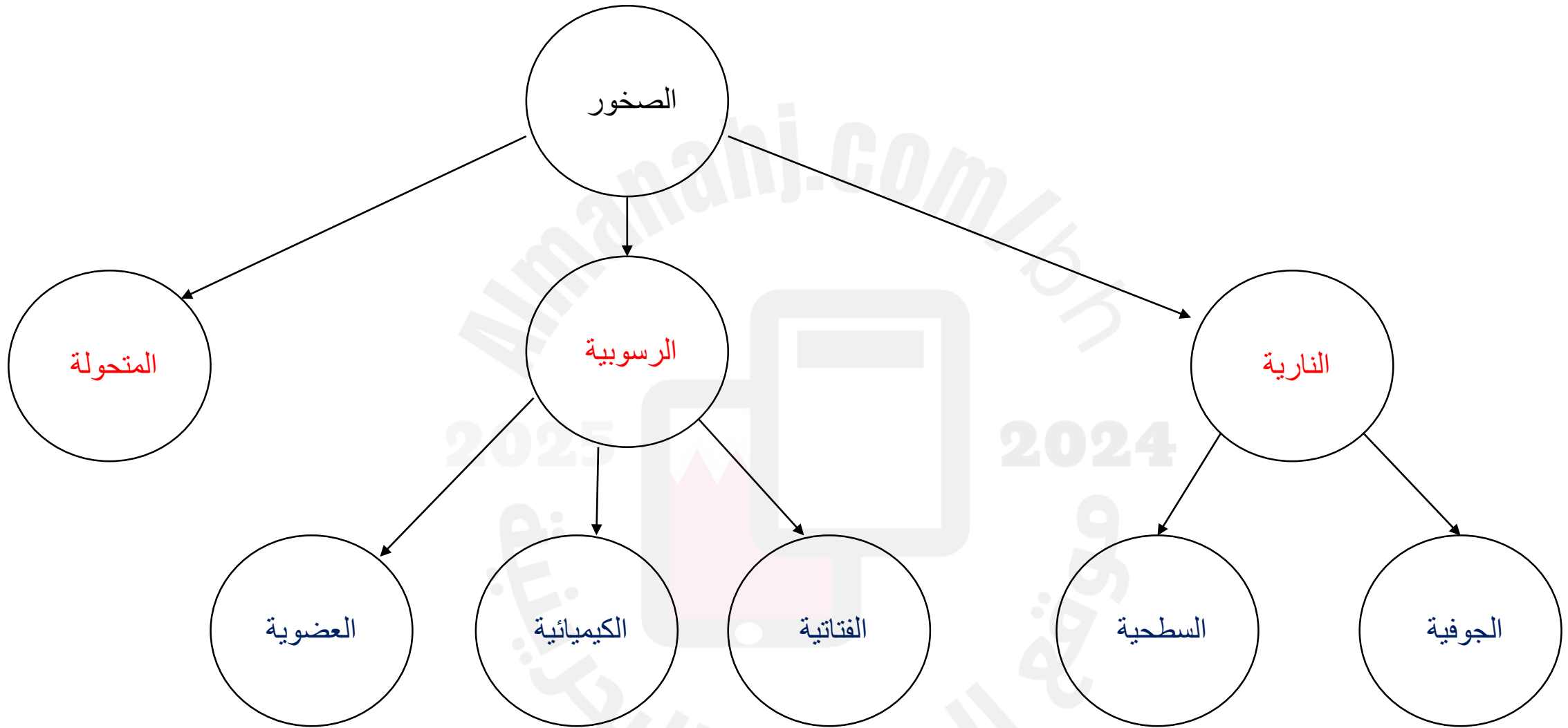
2. تعرض الحجر الجيري للضغط والحرارة

يتحول الى الرخام

ج- اذكر فائدة كل من :

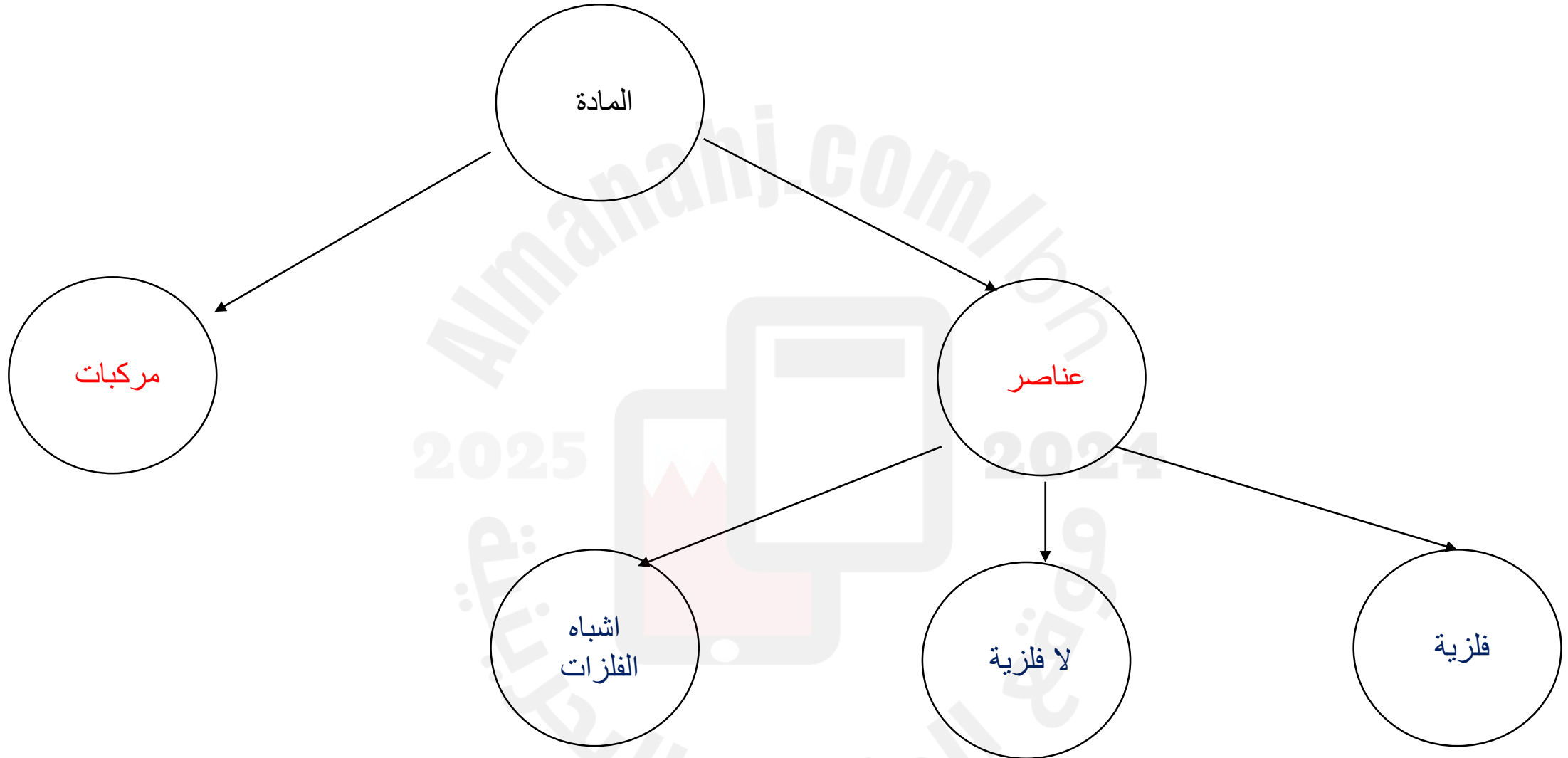
- 1- اللحاء : نقل الغذاء الى جميع اجزاء النبات
- 2- الخشب : نقل الماء الى جميع أجزاء النبات
- 3- الكامبيوم : تصنيع الخشب واللحاء
- 4- اشباه الفلزات : تستخدم في صنع الدوائر الكهربائية في الأجهزة الالكترونية
- 5- الخليتان الحارستان : تتحركان في فتح واغلاق الثغور

اكمل الخرائط المفاهيمية التاليه .

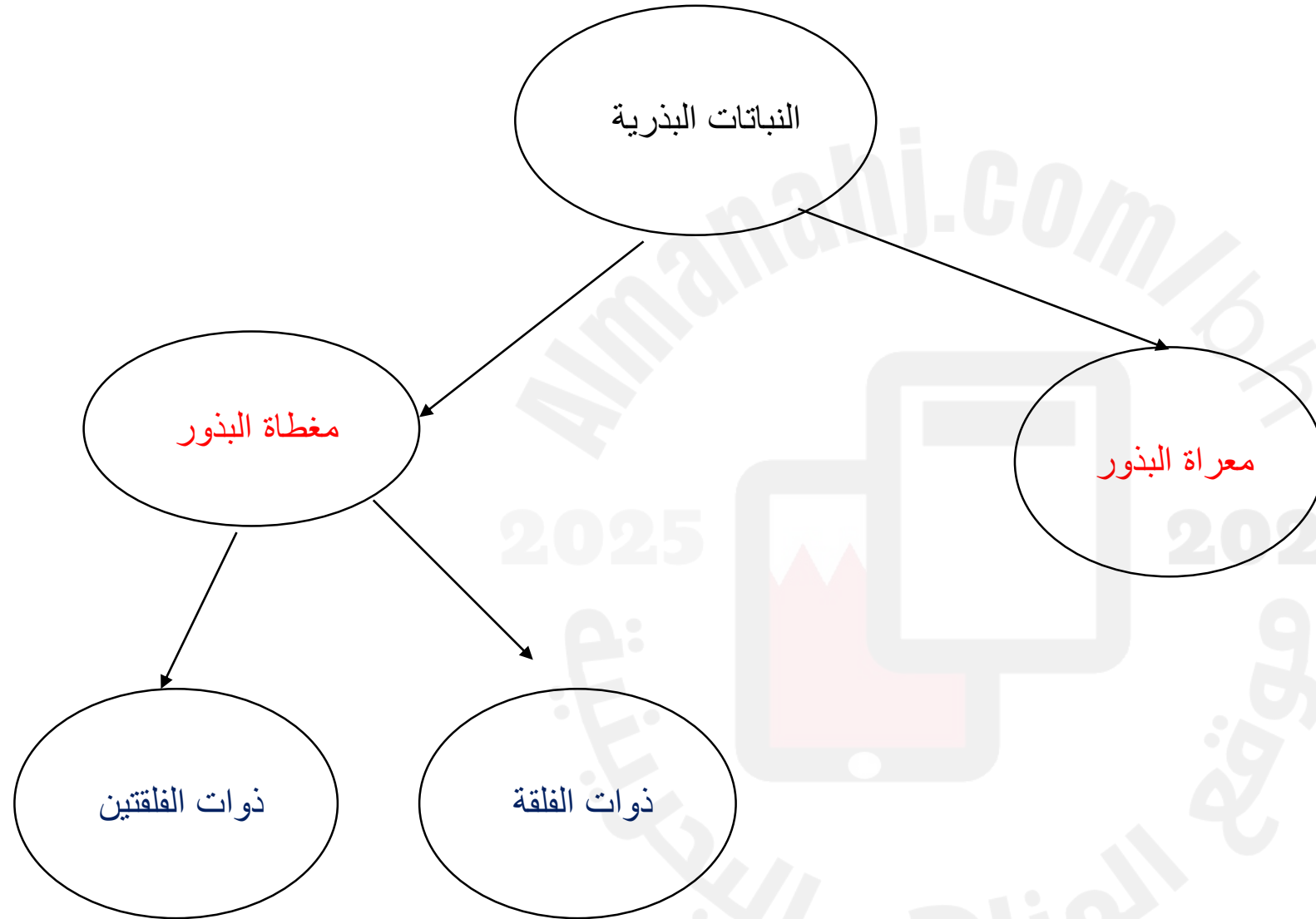


السؤال الخامس:

اكمل الخرائط المفاهيمية التاليه .



اكمل الخرائط المفاهيمية التاليه .



السؤال السادس: اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يلي :-

- 1- الفتحات الصغيرة الموجودة على سطح الورقة ومحاطة بخلايا حارسة .
أ- الثغر ب- البذور ج- الكيوتيكل د- البلاستيدات الخضراء
- 3 - اين تحدث معظم مراحل عملية البناء الضوئي في الورقة.
أ- البشرة ب- الكيوتيكل ج- الثغور د- الطبقة العمادية
- 4- أي أجزاء النبات يعمل على تثبيته في التربة ؟
أ- الساق ب- الأوراق ج- الجزور د- الخلايا الحارسة
- 5- قدرة المعادن على خدش بعضها او مقاومتها للخدش .
أ- اللمعان ب- القساوة ج- الحكاكة د- الفتات
- 6- لون مسحوق المعدن الذي ينتج عن حك المعدن بقطعة خزف بيضاء
أ- البريق ب- القساوة ج- الحكاكة د- اللمعان

السؤال السادس: اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يلي :-

5- ماذا يقصد بالنسيج الوعائي في النباتات البذرية ؟

- أ- الخشب واللحاء فقط ب- اللحاء فقط ج- الخشب فقط د- اللحاء والخشب والكامبيوم

6- ما الذي يغير الرسوبيات الى صخر رسوبي ؟

- أ- التجوية والتعرية ب- الحرارة والضغط ج- الرص والتلاحم د- الانصهار

7- ما نوع الصخور التي تتشكل عندما تبرد الماجما ؟

- أ- الصخور الرسوبية ب- الصخور النارية ج- الصخور المتحولة د- الصخور الكيميائية

8- ماذا تسمى الذرات التي لها العدد نفسه من البروتونات وتختلف في عدد النيوترونات ؟

- أ- فلزات ب- لا فلزات ج- نظائر د- أشباه الفلزات

السؤال السادس: اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يلي :-

9- أي الخواص الآتية تتصف بها اللافلزات الصلبة ؟

أ- لامعة ب- هشة ج- موصلة جيدة للحرارة د- موصلة جيدة للكهرباء

10 - العناصر الموجودة على يسار الجدول الدوري هي :

أ- الفلزات ب- اللافلزات ج- عناصر غازية د- أشباه الفلزات

السؤال السابع :- إذا علمت ان العدد الكتلي لذرة البوتاسيوم يساوي 39، وعدد البروتونات في نواتها 19بروتوناً.

اجب عما يأتي :

- كم عدد الالكترونات لذرة البوتاسيوم ؟ عدد الالكترونات يساوي عدد البروتونات = 19
- كم عدد النيوترونات لذرة البوتاسيوم ؟ عدد النيوترونات = 39 - 19 = 20
- إذا علمت ان ذرة بوتاسيوم أخرى عددها الكتلي 40 . فسر لماذا تعتبر نظيرة للذرة السابقة ؟

لأنها تتساوى معها في عدد البروتونات وتختلف معها في عدد النيوترونات