

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الخامس اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/5>

* للحصول على جميع أوراق الصف الخامس في مادة علوم ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/5science>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الخامس في مادة علوم الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/5science1>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الخامس اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/grade5>

للتحدث إلى بوت المناهج على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/almanahj_bot



بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ

السلام عليكم ورحمة الله وبركاته

كتاب النشاط ص ١٨

حدّد الخواص المعترفة للمادة.

كل ما له كتلة

المادة

يشغل حيزاً من الفراغ

صِف الذرات.

تكوّن:

المادة

الذرات

من جسيمات أصغر حجماً

تتكوّن من:

مجموعة الذرات تحدّد:

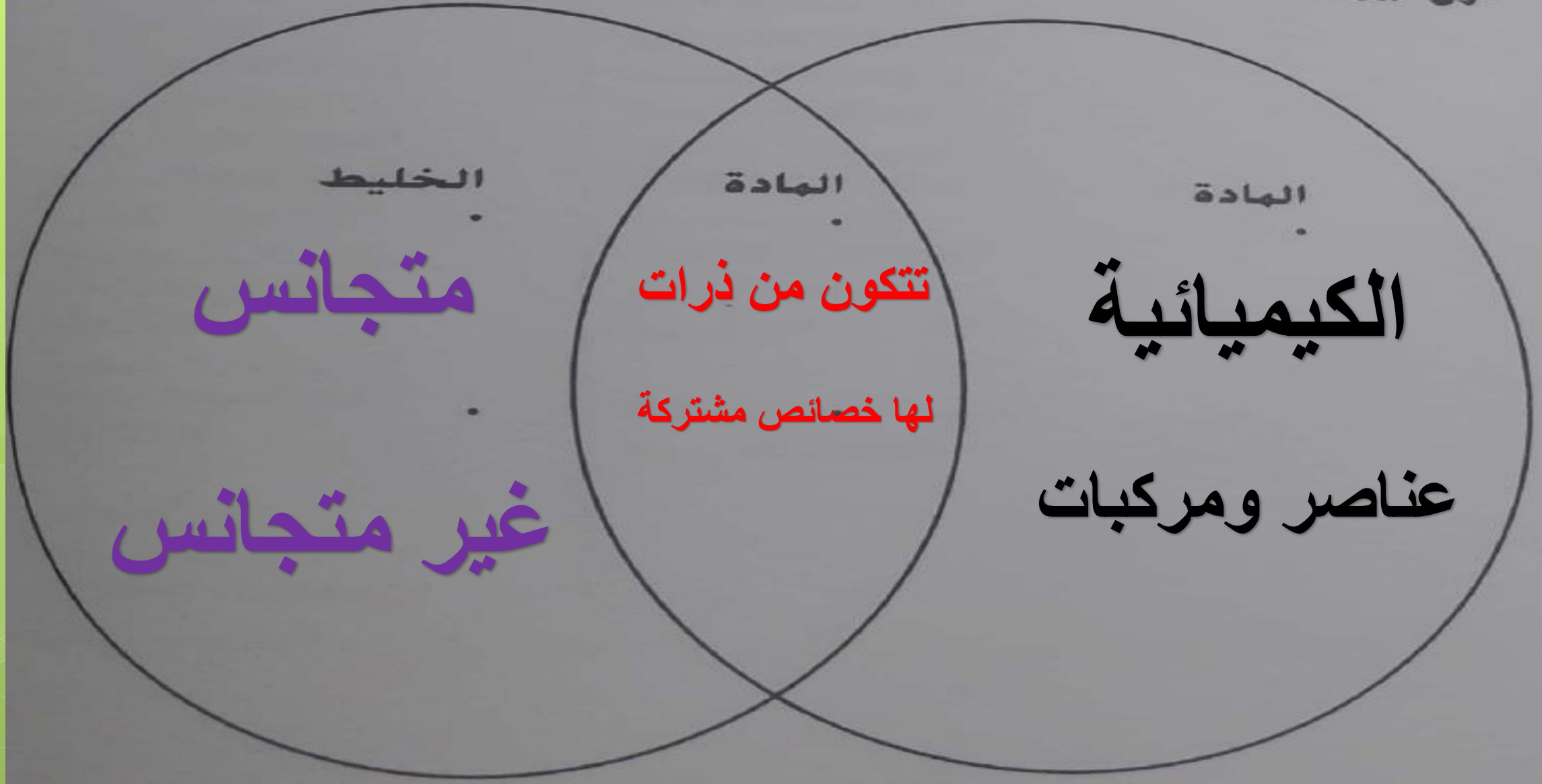
المواد المختلفة

مجموعة الذرات تحدّد:

عدد الجسيمات في الذرة

كتاب النشاط ص ١٨

فرق بين تصنيفات المادة.



كتاب النشاط ص ١٩

ميّز بين وحدات بناء المادة.

المادة	الوصف
الذرة	جسيمات صغيرة تمثل وحدة بناء المادة
المادة	كل ما له كتلة ويشغل حيزاً من الفراغ
العنصر	مادة مكونة من نوع واحد من الذرات
جزيء	ذرتان أو أكثر يربط بينهما روابط كيميائية
المركّب	مادة مكونة من عنصرين أو أكثر يربط بينهما روابط كيميائية

كتاب النشاط ص ١٩

حدّد إن كانت كل عبارة مما يلي صحيحة أم خاطئة. واكتب T أمام العبارات الصحيحة. أما بالنسبة للعبارات الخاطئة. فاكتب F ثم أعد كتابة الكلمة (الكلمات) التي تحتها خط بحيث تصبح العبارة صحيحة.

العبارة	T/F	التصحیحات
1. <u>الجزيئات</u> تتركب من ذرات من نوع واحد.	F	تتكون من نوعين أو أكثر
2. جميع <u>المواد</u> عناصر.	F	يوجد مركبات ومخاليط
3. جميع <u>المركبات</u> مواد.	T	
4. جميع <u>العناصر</u> مركبات.	F	ليست العناصر مركبات
5. تتركب جميع <u>المواد</u> من <u>جزيئات</u> .	F	من ذرات

عبّر عن العلاقة بين خواص المركب وخواص العناصر التي تكوّن المركب.

خواص المركب تختلف عن خواص العناصر التي يتكون منها

كتاب النشاط ص ٢٠

ميّز بين المواد الكيميائية والمخاليط

المخاليط

تختلف في التركيب

المادة

لها تركيب كيميائي ثابت

صنّف المعلومات الخاصة بالمخاليط.

المخاليط

جميع الحالات صلبة وسائلة وغازية

ما حالات المادة التي تأخذها؟

متجانس

نوعان

غير متجانس

homo

البادئة:

تعني:

hetero-

البادئة:

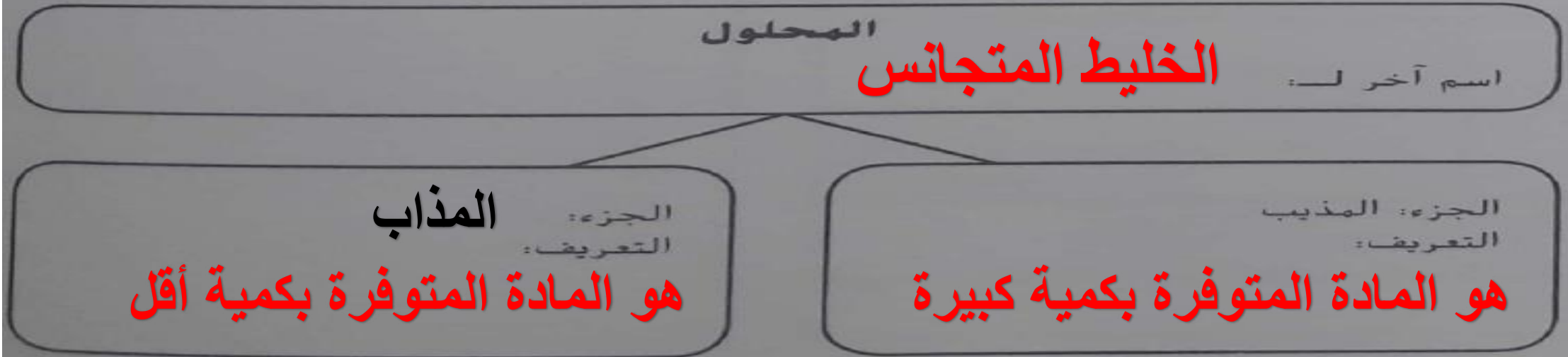
تعني:

كتاب النشاط ص ٢٠

قابل بين الخلائط المتجانسة والمخاليط غير المتجانسة.

مقابلة الخواص	الخليط
خليط لا تمتزج فيه المواد بنسب متساوية	غير المتجانس
خليط تمتزج فيه المواد بنسب متساوية	المتجانس

نظم المعلومات الخاصة بالمحاليل.



كتاب النشاط ص ٢١

قيم إن كانت جميع الخلائط محاليل.

المخاليط المتجانسة محاليل

قارن وقابل بين المحاليل والمركبات.

التفصيل	المحلول	المركب
المظهر	شفاف وغيره	شفاف وغيره
التركيب	يمكن تغير تركيبه	له تركيب ثابت دائماً
هل الذرات مترابطة؟	لا	نعم
الخواص	كل مادة تحتفظ بخواصها	تختلف خواص المركب عن مكوناته
تغير التركيب	لا يتغير تركيبه	يتغير تركيبه

كتاب النشاط ص ٢١

حدّد طرقًا لفصل المخاليط.


التقنيات الممكنة	نوع الخليط
المصفاة والمغناطيس والملعقة والتبلور	غير المتجانس
الغلي أو التبخير	المتجانس

اذكر عاملين رئيسيين اثنين في تصنيف المواد.

1. أنواع الذرات في المادة

2. ترتيب الذرات في المادة

كتاب النشاط ص ٢١

الربط  حدّد عنصراً ومادةً ومركباً وخليطاً غير متجانس ومحلولاً صادفته مؤخراً.

العنصر: الحديد المادة: الزجاج

المركب: الماء

خليط غير متجانس: طبق مكسرات

محلول: عصير البرتقال

كتاب النشاط ص ٢٢

قيم ما يجعل ذرات كل عنصر مختلفة.

عدد الجسيمات الموجودة في الذرة هو ما يسبب هذا الاختلاف

صف أجزاء الذرات، بما في ذلك موضع الجزء وشحنته.

الوصف	الجزء
منطقة في وسط الذرة وتحتوي على معظم كتلتها	النواة
جسيم موجب الشحنة موجود داخل النواة	البروتون
جسيم متعادل الشحنة موجود داخل النواة	النيوترون
جسيم سالب الشحنة يدور حول النواة	الإلكترون

صف السحابة الإلكترونية.



كتاب النشاط ص ٢٣

عبر عن الأس في المقارنة النسبية بين حجمي الذرة والكرة الأرضية.

$$\text{حجم الأرض} = 10 \times \text{حجم الذرة}$$

٨

اربط العدد الذري لذرة بعدد البروتونات في نواة الذرة.

مميز بين الأيونات ونظائر الذرات.

الأيونات

ذرات عنصر ذات شحنة بسبب

فقد

أو اكتساب

للإلكترونات

النظائر

ذرتان لعنصر واحد لهما

• العدد نفسه من

البروتونات

• وعددان مختلفان من


النيوترونات

كتاب النشاط ص ٢٣

قيم التغييرات التي تحدث في الذرة نتيجة لتغير عدد جسيماتها.

التغيير	النتيجة
اكتساب بروتون أو فقدانه	يتكون عنصر جديد
إضافة نيوترون	ينتج نظير
اكتساب إلكترون أو فقدانه	ينتج أيون

كتاب النشاط ص ٢٣

الرّبط  تحكي قصة رامبيل ستيلنسكين الخيالية عن رجل صغيرٍ يستطيع تحويل القشّ العادي إلى ذهب. فكيف بوسع رامبيل ستيلنسكين أن يعيد تجميع الجسيمات في القشّ لإنجاز عمله الفذ؟

ينتج أيونعن طريق بعض من العمليات الكيميائية حيث تتفكك روابط كيميائية وتتكون روابط جديدة لإنتاج مواد جديدة

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ
الْحَمْدُ لِلَّهِ الَّذِي
خَلَقَ السَّمَوَاتِ وَالْأَرْضَ
وَالَّذِي يُضَوِّبُ الْمَوْتَى
إِنَّ رَبَّهُ لَسَدِيدٌ
إِلَىٰ عَرْشِهِ الرَّحِيمُ
الَّذِي يُخْرِجُ الْحَيَّ مِنَ الْمَوْتِ
وَالَّذِي يُدْخِلُ الْمَوْتَ
إِلَىٰ الْحَيِّ إِنَّ رَبَّهُ
لَسَدِيدٌ إِلَىٰ عَرْشِهِ
الرَّحِيمُ

تنفيذ الأستاذ

محمد عبد الرؤوف