تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية

أوراق عمل إثرائية للوحدة الأولى (طبيعة المادة ومكوناتها)

موقع المناهج ⇦ المناهج القطرية ⇦ المستوى الثامن ⇦ علوم ⇦ الفصل الأول ⇦ أوراق عمل ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 17-10-2024 21:42:10

المزيد من مادة علوم:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس
	إعداد: مدرسة حفصة الإعدادية للبنات

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى الثامن

صفحة المناهج القطرية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب المستوى الثامن والمادة علوم في الفصل الأول

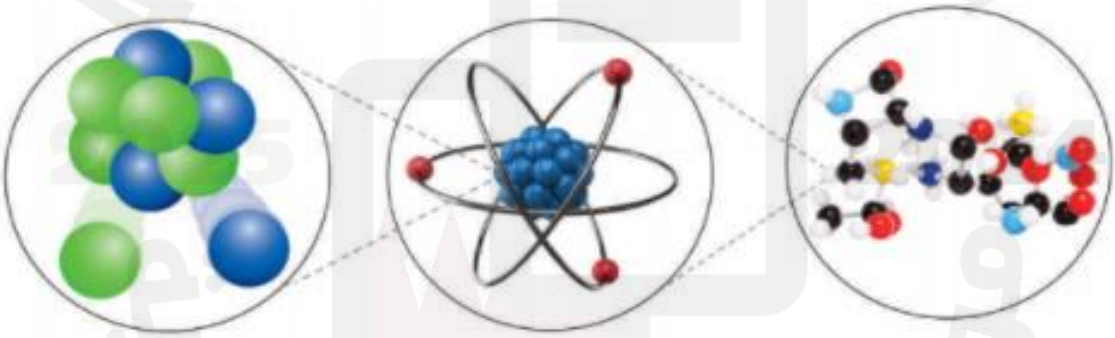
1	أوراق عمل إثرائية غير محلولة في الوحدة الثالثة (الجهاز الدروي)
2	أوراق عمل إثرائية غير محلولة في الوحدة الثانية (أنواع التغيرات الكيميائية)
3	أوراق عمل إثرائية محلولة في الوحدة الثانية (أنواع التغيرات الكيميائية)
4	أوراق عمل إثرائية محلولة للوحدة الأولى طبيعة المادة ومكوناتها
5	أوراق عمل إثرائية في الجهاز الدوري

مادة العلوم

للصف الثامن

أوراق اثرائية للوحدة الأولى

طبيعة المادة ومكوناتها



اسم الطالبة : - ----------

الصف :- ثامن/ ------

العام الأكاديمي: 2024 - 2025

س 1 : اختاري الإجابة الصحيحة :

1- ما وحدة بناء العنصر ؟

- ❑ الذرة .
- ❑ المركب .
- ❑ العنصر .
- ❑ الجزيء .

2-أي من العبارات الآتية تعد الوصف الصحيح لنموذج دالتون للذرة ؟

- ❑ تمتلك الذرات نواة مركزية .
- ❑ الذرات مجسمات كروية صلبه .
- ❑ تمتلك الذرات بروتونات والكترونات.
- ❑ الذرات كرات مفرغة تحتوي على الكترونات .

3- أي من مكونات الذرة متعادلة الشحنة ؟

- ❑ النواة .
- ❑ البروتون .
- ❑ النيترون .
- ❑ الالكترون .

4- أي من مكونات الذرة كتلته أصغر ؟

- ❑ النواة .
- ❑ البروتون .
- ❑ النيترون .
- ❑ الالكترون .

5- أي من مكونات الذرة يمتلك أكبر كتلة؟

- ❑ النواة .
- ❑ البروتون .
- ❑ النيترون .
- ❑ الالكترون .

6- ما رمز عنصر المغنيسيوم ؟

- ❑ mg
- ❑ MG
- ❑ mG
- ❑ Mg

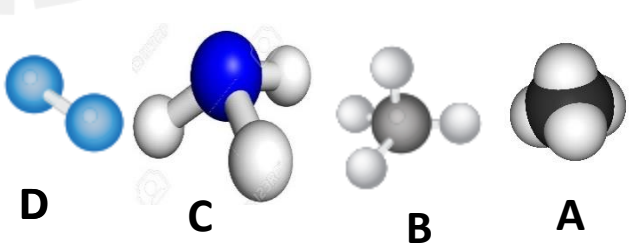
7- أي مما يلي يعد جزئ عنصر ؟

- ❑ N_2
- ❑ CO_2
- ❑ HCl
- ❑ CH_4

8-أي مما يلي مركبا ؟

- ❑ الماء .
- ❑ الحديد .
- ❑ الكربون .
- ❑ الاكسجين .

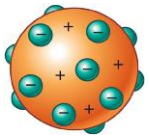
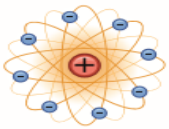
9-أي مما يلي يمثل جزيء عنصر؟



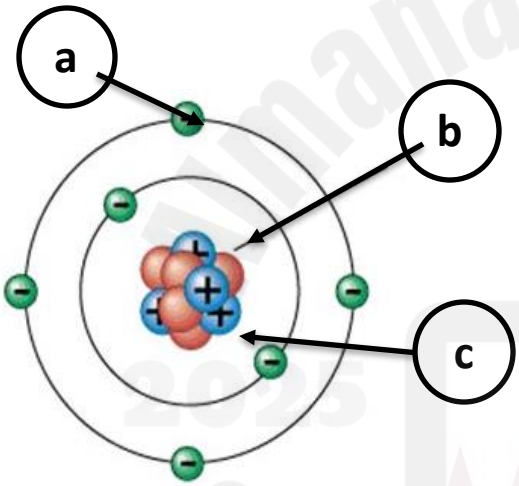
10- ما وحدة بناء المركب ؟

- ❑ الذرة .
- ❑ المركب .
- ❑ العنصر .
- ❑ الجزيء .

س 2 : اكمل الجدول:

نموذج الذرة	اسم العالم	وصف النموذج
	.	
		

س 3 : من خلال الشكل التالي ، أجب عن الأسئلة التالية :



أ - أي الرموز تمثل الإلكترون ؟ .....

ب - أي الرموز تمثل النيترون ؟ .....

ج - أي الرموز تمثل البروتون ؟ .....

د - كم العدد الذري للعنصر ؟ .....

هـ - ما اسم النموذج الموضح في هذا الشكل؟.....

و - ما هي الشحنة الكهربائية لكل من :

الإلكترون ..... البروتون ..... النيترون .....

س 4 : اختاري الإجابة الصحيحة :

1- من هو العالم الذي قال ان الذرة عبارة عن كرة مصمتة متجانسة؟

- ❑ ارسطو .
- ❑ طومسون .
- ❑ جون دالتون .
- ❑ جيمس تشادويك .

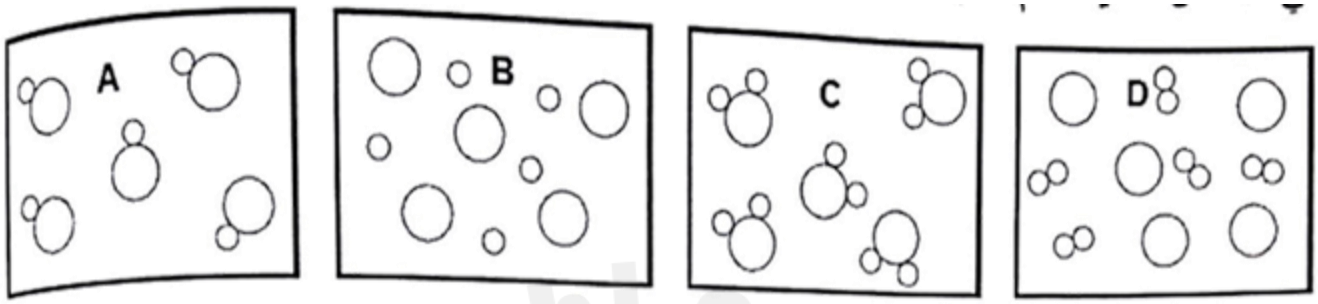
2-من هو العالم الذي اكتشف جسيم النيترون ؟

- ❑ ارسطو .
- ❑ رذرفورد.
- ❑ جون دالتون .
- ❑ جيمس تشادويك.

س 5 : اختاري الإجابة الصحيحة:

** في الأشكال التالية، تم تمثيل ذرات الهيدروجين والأكسجين على شكل دوائر مختلفة القطر.

أي الأشكال التالية يمثل جزيئات الماء H_2O ؟



س 6 : اجب عن الاسئلة التالية:

1- صنفي المواد التالية الى عناصر ومركبات ؟

الالمنيوم - الماء – النحاس – الصوديوم – الميثان – كلوريد البوتاسيوم – الهيليوم – أكسيد الحديد

عناصر	مركبات

2- صنفي هذه الجزيئات (HCl - O_2 - N_2 - CH_4) كما في الجدول التالي :

جزئ العنصر	جزئ المركب

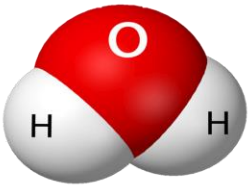
3- الصيغة الكيميائية لمركب الجلكوز $C_6H_{12}O_6$،

A. كم عدد الذرات الكلية لمركب $C_6H_{12}O_6$ ؟.....

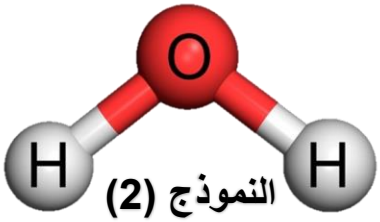
B. كم عدد ذرات عنصر الهيدروجين في المركب السابق؟ .....

C. ما وحدة بناء المركب؟ .....

س 7 : انظري الى النموذجين التاليين ثم أجب:



النموذج (1)



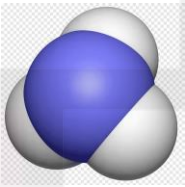
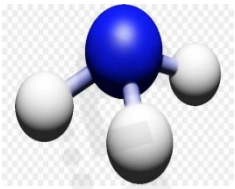
النموذج (2)

1 - هل يمثل هذان النموذجان نفس المادة نفسها ؟ وضح إجابتك .

.....

2 – ما اسم المركب الذي يمثله النموذج 1 ؟ .....

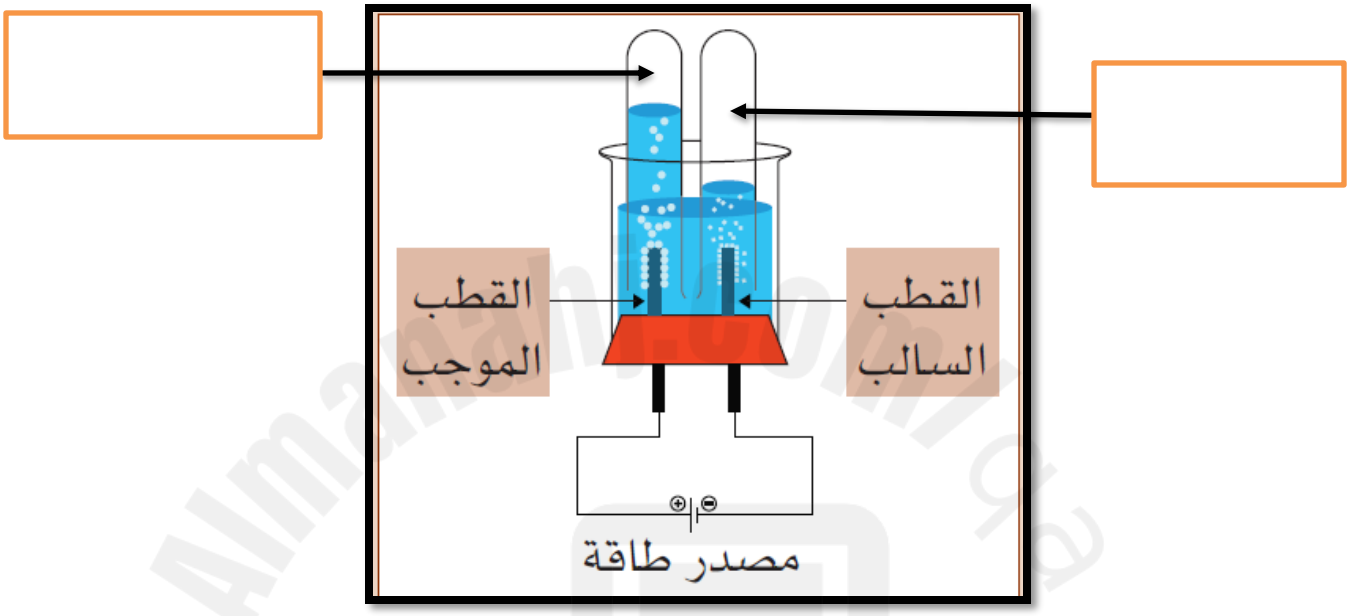
س 9 : قارني بين النموذج (أ) ،والنموذج (ب) (تمثل الكره الزرقاء النيتروجين – تمثل الكرات البيضاء الهيدروجين) على حسب الجدول التالي ؟

آوجه المقارنه	النموذج (أ) 	النموذج (ب) 
اسم النموذج		
الصيغة الكيميائية		
ما الذي يمثل الروابط الكيميائية؟		

س 10 : ادرس الصورة جيدا ثم أجب على الأسئلة .

تم فحص عينات مختلفة من الماء في (جهاز فولتاميتر هوفمان)

أ - أكمل البيانات على الرسم :



ب - أختارِ الإجابة الصحيحة :

1- ما ذا يحدث عند القطبين ؟

- ❑ تصاعد غاز .
- ❑ تكون راسب .
- ❑ تغير اللون .
- ❑ اختفاء اللون .

2- كيف يتم الكشف عن الغاز المتصاعد عند القطب السالب ؟

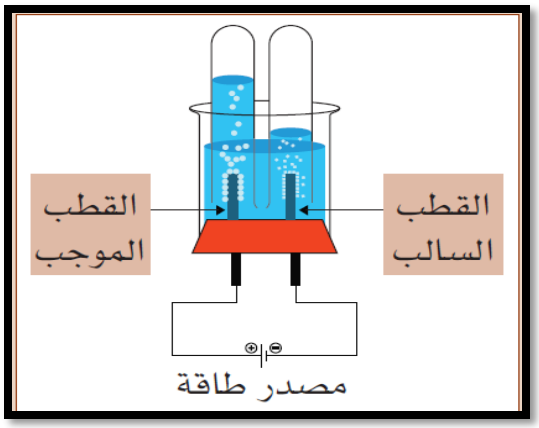
- ❑ زيادة في الأشتعال .
- ❑ ينطفئ عود الثقاب.
- ❑ ظهور وهج أحمر.
- ❑ يحدث صوت فرقعة .

3- إذا كان حجم غاز الأكسجين المتصاعد عند القطب الموجب 20 مل ، فما حجم الغاز المتصاعد عند القطب السالب ؟

- ❑ 40
- ❑ 20
- ❑ 30
- ❑ 10

4- ما العلاقة بين حجم غاز الأكسجين وحجم غاز الهيدروجين عند القطبين ؟

- ❑ حجم غاز الهيدروجين أقل حجم غاز الاكسجين.
- ❑ حجم غاز الأكسجين ضعف حجم غاز الهيدروجين
- ❑ حجم غاز الأكسجين يساوي حجم غاز الهيدروجين
- ❑ حجم غاز الهيدروجين ضعف حجم غاز الاكسجين



4- ماذا توضح هذه التجربة عن جزيئات الماء ؟

- ❑ ذرتي هيدروجين إلى ذرتي أكسجين .
- ❑ ذرة هيدروجين واحدة إلى ذرتي أكسجين .
- ❑ ذرتي هيدروجين إلى ذرة أكسجين واحدة .
- ❑ ذرة الهيدروجين واحدة إلى ذرة الأكسجين واحدة .

5- ماذا تستنتج عن الغازات الناتجة عندما يتفكك الماء ؟

.....