أوراق عمل في وحدة طبيعة المادة ومكوناتها مع الإجابة النموذجية

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية	
موقع المناهج ⇦ المناهج القطرية ⇦ المستوى الثامن ⇦ علوم ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف	
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 18-10-2025 12:02:15	
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	المزيد من مادة علوم:
إعداد: مدرسة رفيدة بنت كعب	

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	
ملخص الوحدة الثالثة الجهاز الدوري	1
أوراق عمل منتصف الفصل غير مجابة	2
أوراق عمل منتصف الفصل مع الإجابة	3
أوراق عمل الأندلس تحضيرية لاختبار منتصف الفصل مجابة	4
أوراق عمل الأندلس تحضيرية لاختبار منتصف الفصل غير مجابة	5

مدرسة رفيدة بنت كعب الإعدادية للبنات

العام الأكاديمي 2026/2025

الصف الثامن/ الفصل الدراسي الأول

تدريبات اثرائية لمادة العلوم

وحدة طبيعة المادة ومكوناتها

لا تغني عن الكتاب المدرسي

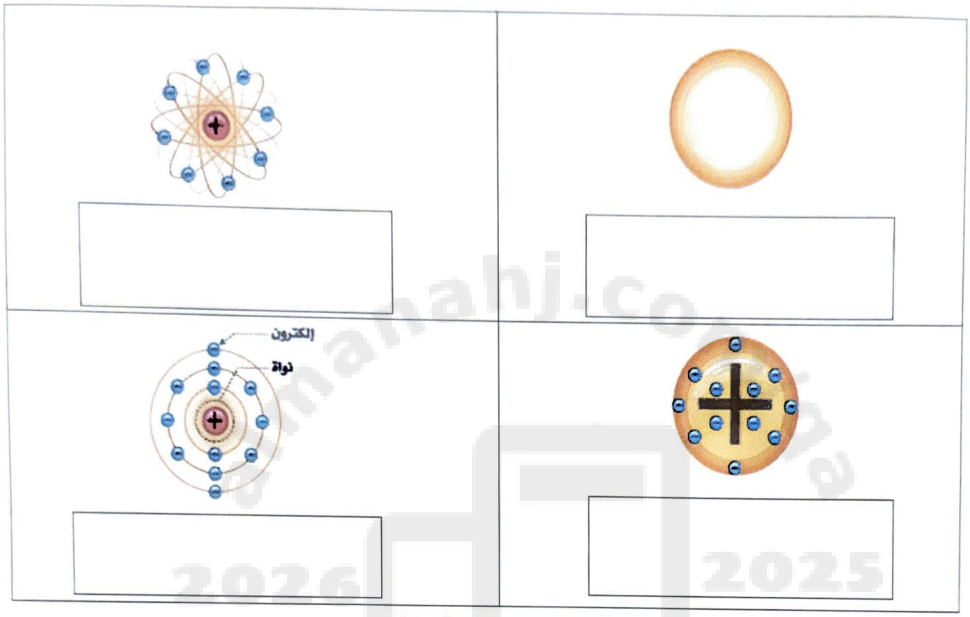
اسم الطالبة: غنى الخليفة..

الصف: .....8-6.....

درس 1-1 ما الذرات؟ ما العناصر؟ التاريخ :31 – 2\9\2025

1- ما أصغر جزء في العنصر ولا يمكن تجزئته بسهولة؟
الذرة

2- حدد اسم كل نموذج من النماذج الذرية الآتية واسم العالم الذي طور النموذج.



3- من العالم الذي اكتشف النيوترون؟
جيمس تشادويك

4- ما اسم النموذج الذي افترض أن الذرة كرة موجبة الشحنة وتنتشر فيها الكترونات سالبة الشحنة؟
نموذج طومسون

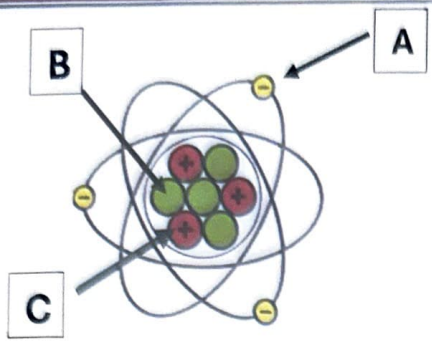
5- ماذا افترض العالم دالتون عن الذرة؟
الذرات عبارة عن جسيمات

درس 1-2 كيف نمثل العناصر الكيميائية والأعداد الذرية؟

التاريخ :3 – 4\9\2025

1- أكمل الجدول التالي:

وجه المقارنة	البروتون	النيوترون	الالكترون
الرمز	P+	n	e-
الموقع	داخل النواة	داخل النواة	خارج النواة
الشحنة	موجبة	متعادلة	سالبة



2- بالاستعانة بالمخطط الموضح أجب عن الأسئلة:

- ما اسم الجسيم A؟ .....الإلكترون.....
- ما شحنة الجسيم B؟ .....معادل.....
- ما العدد الذري؟ .....3.....

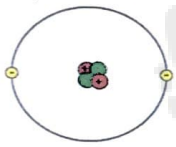
3- فسر ما يلي جميع الذرات متعادلة كهربائياً؟ .....عدد الشحنات الموجبة يساوي عدد الشحنات السالبة.....

4- إذا علمت أن العدد الذري = عدد البروتونات = عدد الإلكترونات، املأ الجدول التالي:

العُنصر	العدد الذرّي	عدد البروتونات في ذرّة واحدة	عدد الإلكترونات في ذرّة واحدة
الألومنيوم	13	13	13
الكلور	17	17	17
الحديد	26	26	26
الذهب	79	79	79

5- من خلال الشكل المقابل، أجب عن الأسئلة التالية:

ذرة هيليوم



- كم عدد البروتونات لذرة الهيليوم؟ .....2.....
- كم عدد النيوترونات لذرة الهيليوم؟ .....2.....

6- أكتب رمز كل عنصر من العناصر التالية:

الأكسجين Oxygen	O
الهيدروجين Hydrogen	H

7- ما العدد الذري لعنصر يتكون من 10 بروتونات و10 الكترونات و11 نيوترونات؟

(a) 10

(b) 11

(c) 20

(d) 21

درس1-3 ما المركبات؟ التاريخ: 7 – 9\9\20254

1- ما الجزيء الذي يتكون من نفس النوع من الذرات؟

(a) جزيء العنصر

(b) جزيء المركب

(c) جزيء المخلوط

(d) الذرة

2- ما الجزيء الذي يتكون من ذرات عناصر مختلفة؟

(a) جزيء العنصر

(b) جزيء المركب

(c) جزيء المخلوط

(d) الذرة

3- ماذا تتوقع أن تتكون الصيغة الكيميائية لجزيئات السكر الموجودة في دولة المكسيك. إذا علمت أن جزيئات السكر الموجودة بدولة قطر هي $C_4H_{12}O_6$

C_6H_6 (a)

$C_4H_{12}O_6$ (b)

$C_6H_6O_6$ (c)

$C_4H_{12}O_6$ (d)

4- أي الصيغ التالية تعبر عن مركب كيميائي؟

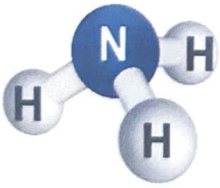
NH_3 (a)

H_2 (b)

Ca (c)

Na (d)

5- ما اسم العناصر في نموذج الجزيء أمامك؟



.....الكونيا (NH_3).....

.....

6- حدد أي من الرموز والصيغ الكيميائية الاتية عنصر وأيها مركب؟

الرمز/الصيغة الكيميائية	جزيء عنصر	جزيء مركب
Cl_2	✓	
CO_2		✓
CH_4	✓	
F_2		✓
N_2		✓

7- حدد نوع نموذج الجزيئات (نموذج الكرة والعصا – نموذج ملء الفراغ) أسفل كل شكل من الأشكال التالية:

كرة وعصا | ملء فراغ | كرة وعصا

درس 1-4 هل جزيئات المادة الواحدة متماثلة أينما وجدت؟

التاريخ: 10 - 11\9\2025

1- أكمل المخطط التالي: الصيغة الكيميائية لمركب ...الماء.....

H_2O

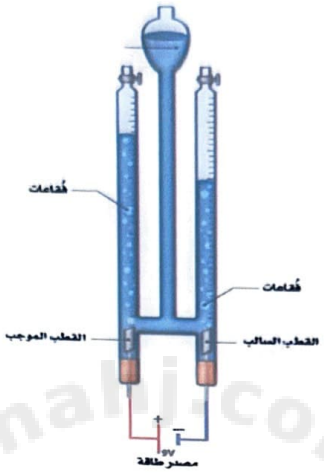
رمز عنصر ..الأكسجين.. | رمز عنصر ..الهيدروجين.. | ذرتان

يبين هذا الرقم وجود ذرتي ..هيدروجين..

2- كم نسبة الهيدروجين والأكسجين في الماء؟

.....2:1.....

3- من خلال دراستك لجهاز فولتميتر هوفمان، أجب عما يلي:



ضع علامة (✓) أمام الإجابة الصحيحة وعلامة (X) أمام الإجابة الخاطئة.

أ. بالتحليل الكهربائي للماء وجد أن غاز الهيدروجين حجمه ضعف غاز الأكسجين (✓)

ب. غاز الهيدروجين يتصاعد عند القطب السالب (✓)

ج. غاز الأكسجين يتصاعد عند القطب السالب (X)

د. إذا كان حجم الغاز على القطب الموجب $2Cm^3$ فإن حجم الغاز على القطب السالب $4Cm^3$ ( )

ه. تركيب المادة الواحدة يختلف حسب مكان وجودها. ( )