شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج السعودية

أوراق عمل جديدة غير محلولة

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 18-04-2024 16:13:08

التواصل الاجتماعي بحسب الأول الثانوي

المزيد من الملفات بحسب الأول الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الثالث

1	ملخص شامل لفصول المقرر

ورق عـمل المنـهج (١) (**قصـــــة مادتـــين**) أسم الطالب / .....

* **أكمل التالي ؟**

علم يهتم بدراسة المادة والتغيرات التي تطرأ عليها.	.....
أي مادة لها تركيب محدد.	.....
طبقة مكونه من ثلاث ذرات أكسجين	.....

أهمية دراسة الكيمياء..

١ - .....

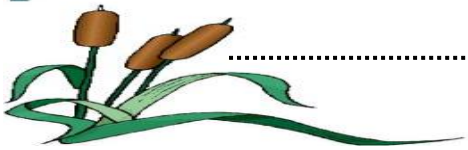
٢- .....

أكمل التالي:-

يوجد الأوزون O_3 في طبقة ..... ويكون طبقة واقية للأرض من .....

- ويؤدي التعرض الزائد للأشعة فوق البنفسجية UVB إلى:-

١-..... ٢-..... ٣-.....



نشاط صفي

☺ضع علامة(✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (×) أمام العبارة الخاطئة

يوجد الأوزون في الغلاف الجوي في طبقة التربوسفير	
تمتد طبقة الستراتوسفير من 10-50 Km فوق سطح الأرض	

حالات المادة

*** حالات المادة ثلاث وهي :-**

..... ويرمز لها ( ) و ..... ويرمز لها ( ) و ..... ويرمز لها ( )

الحالة	التعريف	حركتها	مميزاتها	مثال
المادة الصلبة ( )	....		....	....
المادة السائلة ( )	....		....	....
المادة الغازية ( )	....		....	....

س١/ **صنف المواد التالية إلى غاز** (g) **أو سائل** (l) **أو صلب** (s).؟

الحليب ..... **الشمع**

الهواء ..... **النحاس**

الغاز / ..... **ما الفرق بين الغاز والبخار؟** **البخار /** .....

خواص المادة

الخواص الفيزيائية (.....) ..... (.....) **الخواص الكيميائية**

مثال

....

.....

*** أنواعـها:-**

أ ـ خواص غير ..... (.....) **مثال** ....

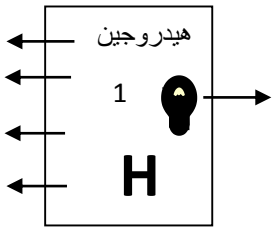
ب ـ خواص ..... (.....) **مثال** ....

العدد الذري والعدد الكتلي **الاسم /** .....

***العدد الذري /** .....

***أهميته &-** .....

&- .....



العدد الذري = عدد البروتونات = عدد الألكترونات

***العدد الكتلي /** .....

***أهميته &-** .....

العدد الكتلي = عدد البروتونات + عدد النيترونات

عدد النيترونات = العدد الكتلى – العدد الذري

تطبيق / أكمل الجدول التالي؟

الرمز	اسم العنصر	العدد الذري	العدد الكتلي	عدد البروتونات	عدد النيترونات	عدد الألكترونات
$^{23}_{11}Na$						
$^{19}_{9}F$						
K		11	39			
$^{12}_{6}C$						

***النظائر /** .....

مثال = نظائر الهيدروجين $_1H$ بروتيوم ، $_1H$ ديوتيريوم ، $_1H$ تريتيوم & **نظائر النحاس** $_{29}Cu$ ، $_{29}Cu$

***وحدة الكتلة الذريه /** ..... ***رمزها = ( )**

*** تستخدم (** ..... **)**

*** مثال =** .....

التفاعلات و المعادلات

الاسم / .....

- التفاعل الكيميائي / .....

- أدلة حدوث التفاعل الكيميائى:-

١- ..... مثال ( )
٢- ..... مثال (،)
٣- .....
٤- .....
٥- .....

- تمثيل التفاعلات الكيميائية:-

مـواد متفاعلة ——— مـواد ناتجة

المتفاعلات/ .....

النواتج/ .....

- الرموز المستخدمة فى المعادلات الكيميائية:-

الرمـــــز	الغـــــرض
+	
⟶	
⟷	
(s)	
(l)	
(g)	
(aq)	

- المعادلة اللفظية/ .....
- المعادلة الرمزية/ .....
- المعادلة الكيميائية الموزونة/ .....
.....

)

المـــــــول

الاسم/ .....

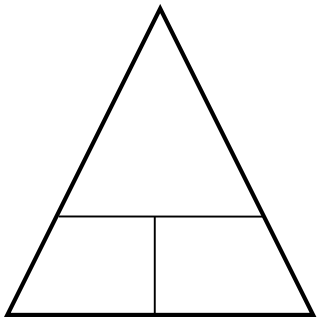
* **المول/** هو .....

*** يستخدم في** .....

***قيمته =** ..... **ويسمى هذا العدد** .....

التحويل بين المولات و الجسيمات .

$1\ mol = 6{,}02 \times 10^{23}$ من الجسيمات (ذرات أو جزيئات أو أيونات)



مـــثال/

١- أحسب عدد جزيئات السكروز إذا كان لدينا $3.5\ mol$ منه؟

.....

.....

.....

٢- أحسب عدد مولات النحاس التي تحوي $4{,}5 \times 10^{24}$ ذرة منه ؟

.....

.....

.....