

تم تحميل وعرض المادة من

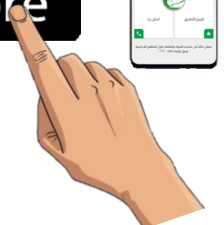
# منهجي

mnhaji.com



موقع منهجي منصة تعليمية توفر كل ما يحتاجه المعلم  
والطالب من حلول الكتب الدراسية وشرح للدروس  
بأسلوب مبسط لكافة المراحل التعليمية وتوزيع  
المناهج وتحضير وملخصات ونماذج اختبارات وأوراق  
عمل جاهزة للطباعة والتحميل بشكل مجاني

حمل تطبيق منهجي ليصلك كل جديد



اسم الطالب:		المملكة العربية السعودية
رقم الجلوس:		وزارة التعليم
رقم اللجنة:		الإدارة العامة للتعليم بمحافظة ..... بين )
الصف : الأول الثانوي- السنة المشتركة		مدرسة .....
اختبار الفصل الدراسي الثالث - الدور الأول - 1444 هـ - 1445 هـ	30	الدرجة كتابه
زمن الاختبار / ساعتين ونصف	فقط	اسم المصحح
المادة / كيمياء 1	توقيعه	أ / .....
المدقق وتوقيعه /	توقيعه	أ / .....

### اختبار الفصل الدراسي الثالث - الدور الأول لعام 1444 هـ

16

السؤال الأول: ( أ ) ضع علامه ( √ ) امام العبارة الصحيحة او علامه ( x ) امام العبارة الخاطئه :

العلامة	العبارة	م
	حجم المادة في الحالة الغازية غير ثابت	1
	جسيمات الفا تحمل شحنة +1	2
	يطلق على الكتلة المولية هي كمية المادة الحاوية على عدد أفوجادرو من الذرات او الايونات او الجزيئات	3
	أول من اعتقد بوجود الذرات بناء على تجارب عملية هو العالم دالتون وشاويك	4
	العدد الذري الموجود في ذرة الماغيسيوم عددها الكتلي 24 والعدد الذري 12 فان عدد الالكترونات 34	5
	اذا كانت الكتلة المولية للعناصر Li=6 و Cl=35 فان الكتلة المولية $\text{LiCl}=41\text{g mol}$	6
	يسمى المركب $\text{FeSO}_4$ كبريتات الحديد ( II )	7
	في التفاعل النووي تكون الانوية للعناصر لا تتغير ويحدث تفاعل كيميائي	8
	الصيغة الكيميائية لمركب نترات النحاس ( II ) هي $\text{CuNO}_3$	9
	عند تفاعل 34g من الذهب مع 45.4g غاز الاكسجين فان كتلة أكسيد الذهب الثلاثي الناتج 90.4g	10

( ب ) اختر الاجابة الصحيحة فيما يلي :-

1 - لحل أي مشكلة والتحقق من عمل العلماء الاخرين نستخدم :-

( أ ) البحث التطبيقي ( ب ) النماذج ( ج ) الطريقة العلمية ( د ) البحث النظري

2 - نوع التفاعل:  $\text{H}_2(\text{g}) + \text{Cl}_2(\text{g}) \longrightarrow 2 \text{HCl}$

( أ ) احتراق ( ب ) تكوين ( ج ) احلال بسيط ( د ) تفكك  
3 - نظائر العنصر متشابه ب

( أ ) العدد الكتلي ( ب ) الخواص الكيميائية ( ج ) عدد النيوترونات ( د ) الخواص الفيزيائية

4- عدد المولات الموجودة في 120g من هيدروكسيد الصوديوم اذا كانت الكتلة المولية له  $40\text{g mol}$  تساوي

( أ ) 3 ( ب ) 0.5 ( ج ) 480 ( د ) 8

5 - طريقة فصل الاصباغ عن بعضها البعض باستخدام طريقة :-

( أ ) التقطير ( ب ) الترشيح ( ج ) البلورة ( د ) الكروماتوجرافيا

ا ج ) اكتب التوزيع الإلكتروني لذرة الالومينيوم

13Al :

اقلب الورقة

السؤال الثاني ( أ ) : ضع المصطلح العلمي المناسب ؟.

8

السؤال الثاني : ( أ ) : ( الكتلة الذرية - الوزن - الراسب - النموذج - البروتون - المخلوط المتجانس )

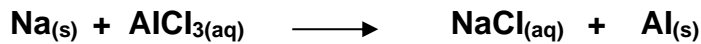
- 1 - جسيم يوجد داخل نواة الذرة موجب الشحنة .....
- 2 - متوسط كتل النظائر العناصر .....
- 3 - تفسير مرئي او لفظي او رياضي للبيانات التجريبية .....
- 4 - ذو تركيب ثابت وتمتزج مكوناته بانتظام .....
- 5 - مقياس لقوة جذب الأرض للمادة .....
- 6 - المادة الصلبة التي تنتج خلال تفاعل كيميائي في محلول ما .....

( ب ) : ما عدد الذرات الموجودة في 12.5mol من الصوديوم ؟ .

السؤال الثالث ( أ ) حدد الايونات المتفرجة من التفاعل :  $2HF_{(aq)} + CaCO_{3(aq)} \longrightarrow H_2CO_{3(aq)} + CaF_{2(s)}$

6

( ب ) : زن المعادلة :



( ج ) عدد اجزاء الذرة .

- 2

- 1

انتهت الاسئلة

## أسئلة اختبار الفصل الدراسي الثالث (الدور الأول) للعام ١٤٤٤ هـ

الاسم: .....

الصف: .....

## السؤال الأول :

اختر الإجابة الصحيحة من بين الأقواس :

١٠

١. ما هو العنصر الذي يحتوي على ٦ إلكترونات في طبقاته الخارجية؟

أ- الأكسجين      ب- النيتروجين      ج- الكربون      د- الهيدروجين

٢. ما هو نوع الروابط الكيميائية التي تحدث بين الذرات في المركبات الأيونية؟

أ- رابطة تساهمية      ب- رابطة تساهمية متعددة      ج- رابطة تساهمية بسيطة      د- رابطة أيونية

٣. ما هو اسم المركب الكيميائي HCl؟

أ- حمض الكبريتيك      ب- حمض الهيدروكلوريك      ج- حمض النيتريك      د- حمض الخليك

٤. ما هو الصيغة الكيميائية لمركب كربونات الكالسيوم؟

أ-  $CaCO_3$       ب-  $CaCO_2$       ج-  $CaCl_2$       د-  $CaSO_4$ ٥. ما هو اسم المركب الكيميائي  $H_2SO_4$ ؟

أ- حمض الكبريتيك      ب- حمض الهيدروكلوريك      ج- حمض النيتريك      د- حمض الخليك

٦. ما هو اسم المركب الكيميائي  $NH_3$ ؟

أ- أمونيا      ب- نترات الأمونيوم      ج- أزيد الأمونيوم      د- أزوت الأمونيوم

٧. ما هو العنصر الكيميائي الذي يوجد في الجدول الدوري في المجموعة الثانية والدورة الثانية؟

أ- المغنيسيوم      ب- الكالسيوم      ج- الألمنيوم      د- النحاس

٨. ما هي مجموعة العناصر الكيميائية التي تشمل النيتروجين والفوسفور والزرنيخ؟

أ- المجموعة الخامسة      ب- المجموعة السادسة      ج- المجموعة السابعة      د- المجموعة الثامنة

٩. ما هي الصيغة الكيميائية لمركب الأوكسجين؟

أ-  $O_2$       ب-  $O_3$       ج- OH      د-  $H_2O$ 

١٠. ما هي الصيغة الكيميائية لمركب الأمونيا؟

أ-  $NH_3$       ب- NaOH      ج-  $H_2SO_4$       د- HCl

**السؤال الثاني :**

أ/ قارن بين البحث النظري والتطبيقي من حيث المفهوم :

البحث التطبيقي	البحث النظري	وجه المقارنة
		المفهوم العلمي

ب/ اكتب تفسيراً علمياً لكل من :  
١/ تستخدم المواد الكيميائية في العديد من الصناعات مثل الصناعات الدوائية والزراعية والإلكترونية؟

.....  
.....

٢/ استخدام الأنابيب الزجاجية في التجارب الكيميائية بدلاً من الأنابيب البلاستيكية؟

.....  
.....

٣/ تتغير درجة الحموضة في المحاليل عند إضافة مادة قلوية أو حمضية إليها؟

.....  
.....

٤/ يتم استخدام الكتلة المولية للمواد الكيميائية في حسابات الكيمياء؟

.....  
.....

٥/ تتفاعل العناصر الكيميائية مع بعضها البعض

.....  
.....

ضع علامة ( ✓ ) أمام العبارة الصحيحة وعلامة ( ✗ ) أمام العبارة الخاطئة لكل من العبارات التالية:

( )	١- يمكن للعناصر الكيميائية أن تتفاعل مع بعضها البعض لتشكل مركبات جديدة.
( )	٢- تتشابه خواص العناصر الكيميائية دائماً مع بعضها البعض.
( )	٣- تعتبر الروابط الكيميائية بين العناصر نتيجة لجاذبية الإلكترونات نحو النواة.
( )	٤- يمكن للمواد الكيميائية أن تتفاعل مع الحرارة والضوء والضغط.
( )	٥- لا يمكن للمواد الكيميائية أن تتغير لونها إلا عند تعرضها للحرارة.
( )	٦- الأحماض هي مواد كيميائية تتفاعل مع القواعد لتشكل ملح وماء.
( )	٧- تحدث التفاعلات الكيميائية بسرعة ثابتة بغض النظر عن درجة الحرارة.
( )	٨- يمكن استخدام المؤشرات الحمضية-القاعدية لتحديد درجة الحموضة في المحاليل الكيميائية.
( )	٩- يمكن استخدام المذيبات لتذويب المواد الكيميائية وتحفيز التفاعلات الكيميائية.
( )	١٠- يتم استخدام الكتلة المولية للمواد الكيميائية لحساب كميات المواد المتفاعلة في التفاعلات الكيميائية.

المادة: الكيمياء 1

الصف: نظام المسارات - السنة  
الأولى المشتركة

المدرسة : .....

أسئلة اختبار الفصل الدراسي الثالث (الدور الأول) للعام 1444هـ

الاسم: .....

الصف: .....

السؤال الأول: أسئلة الاختيار من متعدد

1- يوجد غاز الأوزون في طبقة .....		
أ- الستراتوسفير	ب- الميزوسفير	ج- الاكسوسفير
2- ما فرع الكيمياء الذي يستقصي تحلل مواد التغليف في لبيئة؟ .....		
أ- الكيمياء الحيوية	ب- الكيمياء العضوية	ج- الكيمياء البيئية
3- ميثاق يقضي على إنها استعمال مركبات الكلوروفلوروكربون		
أ- مونتريال	ب- دوبسون	ج- توماس
4- عند دراسة أثر درجة الحرارة في حجم بالون، وجد أن حجم البالون يزداد عند تسخينه فإن المتغير المستقل هو		
أ- حجم البالون	ب- درجة الحرارة	ج- كمية الهواء في البالون
5- ما الشيء الذي يجب ألا تفعله أثناء العمل في المختبر .....		
أ- إعادة المتبقي من المواد الكيميائية غير المستعملة إلى العبوة الأصلية	ب- استعمال كميات كبيرة من الماء لغسل الجلد الذي تعرض للمواد الكيميائية	ج- قراءة المكتوب على العبوات قبل استعمال محتوياتها

## السؤال الثاني:

ضع علامة (  $\checkmark$  ) أمام العبارة الصحيحة وعلامة ( X ) أمام العبارة الخاطئة لكل من العبارات التالية:

- 1- من الأمثلة على البيانات النوعية: درجة الحرارة . ( )
- 2- مركبات الكلوروفلوروكربون مكونة من فلور وكلور وكربون . ( )
- 3- تصنف الأفكار بإنها مادة . ( )
- 4- الفرضية: هي عملية لجمع المعلومات. ( )
- 5- الطريقة العلمية هي هي طريقة منظمة تستعمل في الدراسات العلمية ( )

## السؤال الثالث:

قارن بين البحث النظري والتطبيقي من حيث المفهوم :

البحث التطبيقي	البحث النظري	وجه المقارنة
		المفهوم العلمي

## السؤال الرابع:

اكتب تفسيراً علمياً لكل من :

1/ سبب استخدام العلماء الكتلة بدلاً من الوزن في قياساتهم

.....  
.....

2/ يعد الأوزون مهماً

.....  
.....