

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 السادس اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/6>

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

<https://almanahj.com/ae/6>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف السادس في مادة علوم الخاصة بـ اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/6>

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

<https://almanahj.com/ae/grade6>

للتحدث إلى بوت المناهج على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/almanahj_bot

بسم الله الرحمن الرحيم

مراجعة شاملة لمادة العلوم للصف السادس /عام

الفصل الأول لعام 2020/2019

اعداد المعلم: رياض عليما

السؤال الاول: أكمل الفراغ بما يناسبها في كل مما يلي:

- 1- العامل الذي نقيسه أو نلاحظه أثناء التجربة هو
- 2- الخطوة الأولى من الاستفسار العلمي هي
- 3- القدرة على صنع أشياء جديدة تعني.....
- 4- نموذج متكامل يستخدم لاختبار منتج جديد يسمى
- 5- مجموعة من الأجزاء تعمل معا بطريقة منظمة تسمى.....
- 6- القدرة على الوصول للنتيجة بأقل جهد تعني.....
- 7- طريقة لتقدير التأثير البيئي للمنتج خلال حياته بالكامل
- 8- مجموع طاقة الحركة وطاقة الوضع تسمى
- 9- القدرة على إحداث تغيير وتأدية عمل ما
- 10- مزيج من فلزين أو أكثر يسمى
- 11- الخاصية التي يمكن ملاحظتها دون تغيير في هوية المادة
- 12- الخاصية التي يمكن ملاحظتها أثناء تغيير هوية المادة
- 13- الخاصية التي تحدد كيفية استجابة المادة للقوى هي
- 14- جسيم موجب الشحنة موجود في النواة هو
- 15- جسيم متعادل الشحنة موجود في النواة هو
- 16- جسيم سالب الشحنة موجود حول النواة هو
- 17- منطقة حول النواة يوجد فيها الكترونات تسمى
- 18- عدد البروتونات في نواة الذرة يسمى
- 19- اكتساب أو فقدان الكترونات ينتج
- 20- حالة المادة التي لها حجم محدد وشكل غير محدد هي.....
- 21- كمية المادة التي يحتويها الجسم تسمى
- 22- مادة مترابطة كيميائيا ولها تركيبية ثابتة.....
- 23- مقدار الحيز الذي تشغله المادة هو.....
- 24- جسيم صغير يمثل وحدة بناء المادة.....
- 25- ذرتان متشابهتان أو أكثر ترتبطان كيميائيا
- 26- خليط تمتزج فيه المواد الكيميائية بالتساوي.....

- 27- تغير في حجم المادة أو شكلها ولا يغير هويتها.....
- 28- مجموع الكتلة قبل التغير يساوي مجموعها بعد التغير.....
- 29- قدرة المادة على الامتزاج مع مادة أخرى يسمى.....
- 30- تغير المادة الى مادة جديدة مختلفة في الخواص.....
- 31- المادة الموجودة بكمية أكبر في المحلول هي.....
- 32- الكمية الموجودة من المذاب في مقدار من المحلول.....
- 33- مقياس عكسي لتركيز أيونات الهيدرونيوم في المحلول.....
- 34- الرقم الهيدروجيني للأحماض.....
- 35- الرقم الهيدروجيني للقواعد.....
- 36- لتحديد القيمة التقريبية للرقم الهيدروجيني لمحلول نستخدم.....

السؤال الثاني: ضع دائرة حول الإجابة الصحيحة في كل مما يلي:

- 1- أي عامل يمكن أن يكون له أكثر من قيمة :
 - الثابت - المتغير - التوقع
- 2- العامل الذي نريد اختباره من خلال التجربة هو
 - المتغير المستقل - المتغير التابع - الثابت
- 3- سلسلة من الخطوات لايجاد حل لمشكلة محددة:
 -عملية التصميم -الابتكار -العصف الذهني
- 4- مخطط للمقارنة بين الخيارات والحلول:
 -النموذج التجريبي -مخطط بيو -إعادة التصميم
- 5- يقيس ناتج النظام ويتحكم فيه :
 -التغذية الراجعة -المقارنة والضبط -الأدوات
- 6- عنصر التحكم الآلي يتطلب لتشغيله وجود:
 -نظام فرعي -مستخدم -برمجة
- 7- تحويل الفكرة الى منتج هو دور:
 -دور الابتكار -دور الهندسة -دور الشكل
- 8- ليست من الخواص الميكانيكية للمادة:
 - الليونة - المرونة - مقاومة الصدأ

- 9- احدى الآتية ليست من خطوات النظام المفتوح
- المدخلات - التغذية الراجعة - العملية
- 10- المواد الخام هي مواد:
-تم تغييرها -في حالتها الطبيعية -يتم تطويرها صناعيا
- 11- أي مما يلي لم يتم تعديل خواصه:
-السبائك -المعادن -الخرفيات
- 12- يعتبر البلاستيك من :
-البوليمرات -المعادن -السبائك
- 13- أي مما يلي ليس من خواص السبائك:
-المرونة -الصلابة -مقاومة الصدأ
- 14- أي موارد المواد توجد في لعبة بلاستيكية:
-المواد الخام -المواد المعالجة -المواد المصنعة
- 15- جسيم موجب الشحنة موجود في النواة هو:
- البروتون - النيوترون - الالكترن
- 16- ذرة لها نفس عدد البروتونات وتختلف في عدد النيوترونات هي:
- الجزيء - النظير - الأيون
- 17- قوة الجاذبية المؤثرة في كتلة الجسم تسمى:
- الحجم - الكثافة - الوزن
- 18- من الخواص التي لا تعتمد على الكمية
- الكتلة - الوزن - الكثافة
- 19- احدى الخواص التالية هي خاصية كيميائية:
- الانصهار - الذوبان - الاشتعال
- 20- كل ما له كتلة ويشغل حيزا:
- الحجم - الكتلة - المادة
- 21- مادة مكونة من نوع واحد من الذرات :
- عنصر - مركب - خليط
- 22- الغاز الطبيعي في الموقد مثال على:
- مركب - خليط متجانس - خليط غير متجانس
- 23- مثال على تغير فيزيائي مع تكون فقاعات غاز:
- الغليان - الانصهار - الصودا مع حمض

- 24- ليست من مؤشرات حدوث التغير الكيميائي:
 - تكون راسب - انتاج غاز - زيادة الحجم
- 25- أقصى كمية من المذاب يمكن أن تذوب في كمية من المذيب:
 - الذائبية - الذوبان - التركيز
- 26- محلول يحتوي على الكمية القصوى من المذاب يسمى
 - محلول مشبع - محلول غير مشبع - محلول مركز
- 27- المادة التي تنتج أيون الهيدرونيوم عند ذوبانها في الماء هي
 - الحمض - القاعدة - المحلول
- 28- المادة التي تنتج أيون الهيدروكسيد عند ذوبانها في الماء هي
 - الحمض - القاعدة - المحلول
- 29- عند تفاعل حمض مع قاعدة ينتج:
 - حمض - قاعدة - ملح
- 30- تعتبر الامونيا من :
 - الأحماض - القواعد - الأملاح
- 31- كلما زاد تركيز أيونات الهيدرونيوم فإن الرقم الهيدروجيني:
 - يزداد - يقل - لا يتأثر
- 32- اذا كان الرقم الهيدروجيني لمحلول ما يساوي (7) فإنه :
 - حمضي - قاعدي - متعادل
- 33- ليست من مقاييس الرقم الهيدروجيني:
 - الكواشف - أشربة اختبار - الموازين

السؤال الثالث: أجب عن الأسئلة التالية :

** العدد الذري لعنصر الفلور هو (9) والعدد الكتلي هو (19)

احسب ما يلي:

9
F
19.00

- 1- عدد البروتونات :
- 2- عدد الالكترونات :
- 3- عدد النيوترونات :

** احسب كثافة جسم كتلته (10g) وحجمه (5cm³) ؟

.....

.....

.....

.....

** احسب تركيز المحلول الذي أذيب فيه (15ml) من مادة سائلة ليصبح حجم المحلول الكلي يساوي (150ml) ؟

.....

.....

.....

.....

** اذكر طريقة لفصل كل من المخاليط التالية:

- 1- محلول الملح والماء
- 2- الرمل وبردادة الحديد
- 3- مخلوط الماء والحصى
- 4- السكر والرمل

السؤال الرابع: استخدم الجدول التالي للإجابة عن الأسئلة التي تليه:

<u>عدد البروتونات</u>	<u>عدد النيوترونات</u>	<u>عدد الإلكترونات</u>	<u>الذرة</u>
11	11	10	A
8	9	8	B
8	10	8	C
7	7	8	D

- كم العدد الذري للذرة A ؟
- كم العدد الكتلي للذرة D ؟
- أي الذرات تشكل أيون موجب ؟
- أي الذرات تشكل أيون سالب ؟
- ماذا تعتبر الذرتان B و C ؟

السؤال الخامس: صل بخط بين العمود الأول بما يناسبه من العمود الثاني

في كل من الجداول التالية؟

<u>المصطلح</u>	<u>المفهوم</u>
المعايير	القواعد التي يتم تقييم المنتج على أساسها
القيود	يعمل بتدخل بشري
النظام المفتوح	الحدود المفروضة على تصميم المنتج
النظام المغلق	نظام صغير ضمن أنظمة أكبر
النظام الفرعي	يعمل بدون تدخل بشري

<u>المورد</u>	<u>الاستخدام</u>
الأداة	شراء الأدوات وتوظيف الخبرات
رأس المال	تطبيق المعرفة العلمية لمنفعة البشر
التكنولوجيا	جهاز يزيد القدرة على أداء العمل
المهارة	يتم تطويرها صناعيا
المواد الاصطناعية	دمج المعرفة بالممارسة العملية

<u>التغير</u>	<u>النتج</u>
عدد البروتونات	النظائر
عدد النيوترونات	الأيونات
عدد الالكترونات	عنصر جديد

مع تمنياتي لكم بالنجاح والتوفيق