



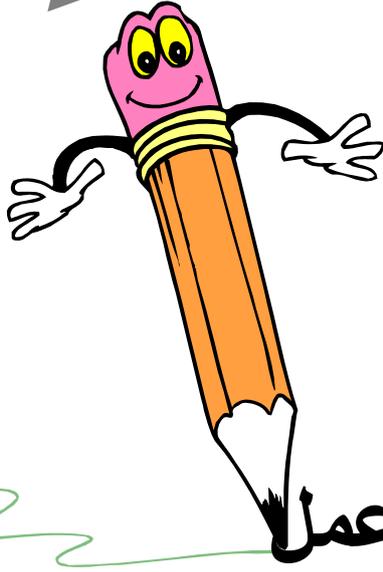
أوراق عمل

مادة العلوم



الصف الثالث المتوسط

الفصل الدراسي الأول



أ

و

ر

اق عمل



ورقة عمل رقم ()

الفصل الأول

س ١ :- أختارُ الإجابة الصحيحة :-

- ١- ----- هو طريقة أو عملية تستخدم في استقصاء ما يجري حولك ، ويستطيع أن يوفر إجابات لأسئلتك .
 - أ- العلم
 - ب- الفن
 - ت- كلا مما سبق
- ٢- استخدام الحواس يؤدي الي -----
 - أ- فهم صحيح للأشياء
 - ب- فهم غير صحيح للأشياء
 - ت- لا توجد إجابة صحيحة

س ٢ :- أضغ علامة صح/ أمام العبارات الصحيحة وعلامة خطأ × امام العبارات الخطأ

- ١- العلم هو طريقة أو عملية تستخدم في استقصاء ما يجري حولك ، ويستطيع أن يوفر إجابات لأسئلتك
- ٢- استخدام الحواس يؤدي الي فهم صحيح للأشياء
- ٣- نستخدم العلم كل يوم
- ٤- يستعين العلماء بالمعارف السابقة لتوقع نتائج الاستقصاءات
- ٥- توضع النظرية بعد اختبار الاستقصاءات عدة مرات
- ٦- الملاحظة و التصنيف و التفسير ليست مهارات علمية مهمة.
- ٧- التقنية هي تطبيق العلم لصناعة منتجات أو ادوات يمكن أن يستخدمها الناس
- ٨- الملاحظة والقياس والمقارنة هي المهارات الثلاث الأكثر استخداما في العلوم



ورقة عمل رقم ()

الفصل الأول

س ١ :- أختارُ الإجابة الصحيحة :-

٣ | age

١- يتبع العلماء طرائق مختلفة لحلّ المشكلات ، والإجابة عن الأسئلة العلمية .وتندرج هذه الطرائق في قسمين أساسيين هما

- أ- البحث الوصفي ، البحث التجريبي.
- ب- البحث الوصفي ، البحث الاستقصائي
- ت- البحث الاستقصائي ، البحث التجريبي
- ث- لا توجد إجابة صحيحة

٢- ----- يجيب عن الأسئلة العلمية من خلال الملاحظة.

- أ- البحث الاستقصائي
- ب- البحث الوصفي.
- ت- البحث التجريبي
- ث- كلا مما سبق

٣- ----- هو طريقة تستخدم للإجابة عن الأسئلة العلمية ، من خلال اختبار الفرضية ، بإتباع خطوات متسلسلة ومنظمة بشكل صحيح

- أ- البحث الاستقصائي
- ب- البحث الوصفي.
- ت- البحث التجريبي
- ث- كلا مما سبق

٤- ----- هي طرائق أو خطوات تُتبع لمحاولة حل المشكلات

- أ- الطرائق الحسابية
- ب- الطرائق الالكترونية
- ت- الطرائق العلمية
- ث- كلا مما سبق

٥- الخطوة الأولى في حل المشكلات هي -----

- أ- كون فرضية
- ب- اختبر فرضيتك
- ت- حدد مشكلة
- ث- عمم النتائج



٦- البحث ----- يعتمد غالباً علي الملاحظات ويستخدم في الاستقصاءات التي يصعب فيها إجراء التجارب

- أ- الوصفي
- ب- التجريبي
- ت- الكمي
- ث- كلا مما سبق

٧- الخطوة الأولى في البحث الوصفي هي ----- اختيار المواد والأجهزة

- أ- تحديد هدف البحث
- ب- وصف تصميم البحث
- ت- الموضوعية
- ث- كلا مما سبق

٨- تفادي التحيز في البحث قبل إجراء الاستقصاء يسمى -----

- أ- الشفافية
- ب- الموضوعية
- ت- المصادقية
- ث- كلا مما سبق

٩- ----- يمثل اشياء تحدث ببطء شديد أو بسرعة كبيرة وقد تكون كبيرة جداً أو صغيرة جداً يصعب

- ملاحظتها بصورة مباشرة
- أ- التخطيط
- ب- التخيلات
- ت- النموذج
- ث- كلا مما سبق

١٠- أي مما يأتي يستعمل في عرض البيانات

- أ- الرسوم البيانية
- ب- الجداول العادية
- ت- الجداول الالكترونية
- ث- كلا مما سبق



ورقة عمل رقم ()

الفصل الأول

س ١ :- أختارُ الإجابة الصحيحة :-

١- ----- هي توقع أو تفسير قابل للاختبار

- أ- المتغير المستقل
- ب- المتغير التابع
- ت- الفرضية
- ث- العينة الضابطة

٢- ----- هو العامل الذي يمكن التحكم فيه ويتغير خلال التجربة

- أ- المتغير المستقل
- ب- المتغير التابع
- ت- الفرضية
- ث- العينة الضابطة

٣- ----- هو العامل الذي يتم قياسه

- أ- المتغير المستقل
- ب- المتغير التابع
- ت- الفرضية
- ث- العينة الضابطة

٤- المتغيرات التي تبقى أثناء التجربة ثابتة دون أن تتغير تسمى-----

- أ- المتغير المستقل
- ب- المتغير التابع
- ت- الثوابت
- ث- العينة الضابطة

٥- ----- هي عينة تعامل مثل باقي المجموعات التجريبية ولا تتعرض لأثر المتغير المستقل

- أ- الثوابت
- ب- المتغير التابع
- ت- الثوابت
- ث- العينة الضابطة

٦- أي من الإجراءات التالية ينبغي اتباعها للتحقق من صحة نتائج التجربة

- أ- إجراء عدة محاولات
- ب- اختبار فرضيتين
- ت- التحيز في الإجراءات
- ث- تعميم النتائج

٧- ما الذي تستند إليه في توقع ما يحدث في تجربة ما



- أ- العينة الضابطة
- ب- التقنية
- ت- المعرفة السابقة
- ث- عدد المحاولات

س ٢:- أضع علامة صح/ أمام العبارات الصحيحة وعلامة خطأ × أمام العبارات الختأ

- ١- لكي تتأكد من صحة نتائج التجربة يجب ان تجري التجارب عدة مرات
- ٢- بعد أن تكمل التجربة وتحصل علي بيانات كاملة عليك أن تحلل نتائجك
- ٣- من أنواع التواصل، التواصل مع زميلاتك ومعلمتك



ورقة عمل رقم ()

الفصل الأول

أختارُ الإجابة الصحيحة :-

- 1- تمكنت التقنية الحديثة من نقل المعلومات العلمية والثقافية من خلال شبكة الانترنت التي تستعمل في أجهزة
 - أ- أجهزة الحاسوب
 - ب- القرص المدمج
 - ت- قرص الأشعة الزرقاء
 - ث- كلا مما سبق
- 2- ادت تقنية المعلومات إلي
 - أ- العولمة
 - ب- الانتشار الواسع للمعلومات
 - ت- كلا مما سبق
- 3- تساعد ----- علي رؤية الاجزاء الداخلية للجسم من أجل إيجاد حل لعلاجها
 - أ- الأشعة الزرقاء
 - ب- الأشعة السينية
 - ت- كلا مما سبق
- 4- تجعل التقنية الحديثة الحياة مريحة من خلال-----
 - أ- الحاسوب المحمول بالجيب
 - ب- الميكروويف الذي يجهز الطعام
 - ت- الأدوات الهيدروليكية التي تجعل البناء سهلاً
 - ث- كلا مما سبق
- 5- صنف الفيلسوف الاغريقي-----المخلوقات الحية إلي نباتات وحيوانات
 - أ- ديموقراطيس
 - ب- ارسطو
 - ت- نيوتن
 - ث- كلا مما سبق

س ٢ :- أضع علامة صح/ أمام العبارات الصحيحة وعلامة خطأ × أمام العبارات الختأ

- 1- نيوتن هو عالم فيزيائي درس الثقوب السوداء وهو ألمع فيزيائي بعد أينشتاين
- 2- العالمة السعودية حياة سندي هي اول امرأة عربية تحصل علي الدكتوراه في التقنية الحيوية من جامعة كامبريدج
- 3- فريد بيجي هو عالم فيزيائي درس طرق إنتاج الطاقة الحرارية دون إلحاق ضرر بالبيئة
- 4- د. دانيال هال وليمز هو من أجري أول عملية مخ مفتوح وأسس مستشفى



ورقة عمل رقم ()

الفصل الثاني

س ١ :- أختارُ الإجابة الصحيحة :-

١- هو اهتزازات ناتجة عن التكرس وحركة الصخور

- أ- الصدع
- ب- البركان
- ت- الزلزال
- ث- كلا مما سبق

٢- هي كسور يرافقها حركة الكتل الصخرية علي امتداد الكسر

- أ- الصدوع
- ب- البركان
- ت- الزلزال
- ث- كلا مما سبق

٣- من انواع الصدوع-----

- أ- الصدع العادي
- ب- الصدع المعكوس
- ت- الصدع الجانبي (المضربي)
- ث- كلا مما سبق

٤- انتقال الموجات التي تصدر عن الزلازل عبر مواد الارض وعلني سطحها تسمى-----

- أ- موجات بركانية
- ب- بؤرة الزلزال
- ت- موجات زلزالية

٥- هي نقطة داخل الأرض تبدأ حركة الزلزال عندها وتتححرر الطاقة

- أ- المركز السطحي للزلزال
- ب- بؤرة الزلزال
- ت- قوة الزلزال



٦- النقطة علي سطح الارض الواقعة فوق بؤرة الزلزال مباشرة تسمى-----

أ- المركز السطحي للزلزال

ب- عين الزلزال

ت- قوة الزلزال

س٢:- أقرن بين الموجات الأولية والموجات الثانوية

وجه المقارنة	الموجات الأولية P	الموجات الثانوية S
كيفية اهتزاز جزيئات الصخر الذي تمر به الموجات		
سرعة الموجات		

س٣:- أصل بين الجملة والعبارة الصحيحة

العمود الثاني	العمود الاول
ينتج عندما تتعرض الصخور لإجهادات ضغط	١ الصدع العادي
هو انسحاب الصخور من كلا الجانبين تحت تأثير قوي الشد	٢ الصدع الجانبي
يحدث عندما تتعرض الصخور لإجهادات قص وتتحرك الصخور علي جانبيه بعضها بجانب بعض في اتجاهين متعاكسين	٣ الصدع المعكوس



ورقة عمل رقم ()

الفصل الثاني

س ١ :- أختارُ الإجابة الصحيحة :-

١- ----- هو جهاز يستعمله العلماء الذين يدرسون الزلازل للحصول علي تسجيل للموجات الزلزالية في أماكن مختلفة من العالم

أ- جهاز راسم الهزة

ب- السيزموجراف

ت- كلا مما سبق

٢- الطاقة التي تتحرر من الزلزال تسمى -----

أ- بورة الزلزال

ب- قوة الزلزال

ت- الصدع

ث- كل الإجابات خاطئة

٣- يعتمد مقياس----- لقياس قوة الزلازل علي قياسات سعة الموجة الزلزالية المسجلة علي جهاز السيزموجراف وهو يصف مقدار الطاقة التي تتحرر من الزلزال

أ- بلولي

ب- ريختر

ت- نيوتن

٤- ----- هي قياس لمقدار التدمير الجيولوجي والبنائي الحادث في منطقة معينة بسبب الزلزال

أ- قوة الزلزال

ب- شدة الزلزال

ت- كلا مما سبق



٥- يستعمل مقياس ----- لقياس شدة الزلزال

أ- ريختر

ب- ميركالي

ت- كلا مما سبق

٦- يعتمد مقدار الدمار الذي يسببه الزلزال علي -----

أ- قوة الزلزال

ب- نوعية صخور سطح الارض وتصاميم المباني

ت- بعد المنطقة المتضررة عن المركز السطحي للزلزال

ث- كلا مما سبق

٧- عند حدوث زلزال في قاع المحيط فإن الحركة المفاجئة تدفع المياه وتولج موجات هائلة فتسمى هذه الموجات الزلزالية المائية-----

أ- تسونامي

ب- الزلزال الارضي

ت- كلا مما سبق

س٢:- أضع علامة صح √ أمام العبارات الصحيحة وعلامة خطأ × امام العبارات الخطأ

١- وأضع الأشياء الثقيلة في الرفوف العليا يحمي من الزلازل

٢- استعمال حساسات الغاز التي تقفل خطوط الغاز تلقائيا في حالة حدوث زلزال يحمي من اثر الزلزال

٣- تشييد المباني علي دعائم مطاطية وفولاذية يساعد علي تقليل اثر الزلازل في المباني



ورقة عمل رقم ()

الفصل الثاني

س ١ :- أختارُ الإجابة الصحيحة :-

١- ----- هو جبل قمعي الشكل يخرج منه الصخور المنصهرة والغازات

- أ- البركان
- ب- الزلزال
- ت- كلا مما سبق

٢- عندما تتدفق الماجما علي سطح الارض من فوهة البركان تسمى-----

- أ- ماجما متصلبة
- ب- لابة
- ت- كلا مما سبق

٣- تسمى القطع الصخرية واللابة المتساقطة من الهواء ب-----

- أ- قنابل بركانية
- ب- مقذوفات صلبة
- ت- كلا مما سبق

٤- البركان الواسع الامتداد له جوانب قليلة الانحدار يسمى-----

- أ- البركان الدرعي
- ب- البركان المخروطي
- ت- البركان المركب
- ث- ثوران الشقوق

٥- مخروط صغير من المواد البركانية ويوجد علي ارتفاعات اقل من ٣٠٠ متر

- أ- البركان الدرعي
- ب- البركان المخروطي
- ت- البركان المركب
- ث- ثوران الشقوق

٦- تتكون -----من تتابع طبقات اللابة والمقذوفات الصلبة وتأخذ شكل جبال حادة الجوانب

- أ- البراكين الدرعية
- ب- البراكين المخروطية
- ت- البراكين المركبة
- ث- ثوران الشقوق



- ٧- نوع من البراكين تترشح فيه الماجما ذات السيولة العالية من شقوق في سطح الأرض مثل الحرات في المملكة العربية السعودية مثل حرة رهط
- البراكين الدرعية
 - البراكين المخروطية
 - البراكين المركبة
 - ثوران الشقوق

س٢:- أضع علامة صح / أمام العبارات الصحيحة وعلامة خطأ × أمام العبارات الخاطأ

- اللابة التي تحوي نسبة عالية من السليكا تكون ذات كثافة عالية فيثور البركان بعنف
- تتحول بعض المساحات الواسعة من الأراضي الخصبة الي أراضي قاحلة بسبب حدوث البراكين



الفصل الثاني

ورقة عمل رقم ()

س ١ :- أختارُ الإجابة الصحيحة :-

١- يتكون من القشرة الأرضية و اعلي الستار الأرضي

- أ- الغلاف الصخري
- ب- الغلاف المائي
- ت- الغلاف الجوي
- ث- كلا مما سبق

٢- القطع الصخرية الكبيرة من الغلاف الصخري تسمى

- أ- الصفائح
- ب- الستار
- ت- القشرة
- ث- كلا مما سبق

٣- تتحرك الصفائح الصخرية علي طبقة لدنة من الستار تسمى ----

- أ- الغلاف الصخري
- ب- الغلاف المائي
- ت- الغلاف المائع

٤- ينجم عن حركة الصفائح -----

- أ- الزلازل
- ب- البراكين
- ت- كلا مما سبق

٥- عند تباعد الصفائح تتكون شقوق طويلة تسمى -----

- أ- حفر الانهدام
- ب- حفر البناء
- ت- كلا مما سبق

٦- هي مناطق تقع في وسط الصفيحة التكتونية تندفع منها الماجما إلي أعلي خلال الستار

والقشرة الأرضية

- أ- حدود الصفائح المتقاربة
- ب- حدود الصفائح المتباعدة
- ت- البقع الساخنة



٧- تحدث الزلازل غالبا عند -----

أ- حدود التقارب بين الصفائح

ب- تباعد الصفائح

ت- عندما تتحرك الصفائح بعضها بمحاذاة بعض عند حدود التحول

ث- كلا مما سبق

٨- اذا كانت سرعة موجات P هي ٦ كم \ ث - فإن الزمن الذي تستغرقه هذه الموجات للانتقال مسافة ٣٠٠ كم

في الستار العلوي هو ----

أ- ١٠٠ ثانية

ب- ٥٠ ثانية

ت- ١٥٠ ثانية

٩- الطبقة الداخلية من باطن الارض ----

أ- لب داخلي معظمه حديد مصهور

ب- لب خارجي معظمه حديد مصهور

ت- لب داخلي معظمه حديد صلب

١٠- أي أنواع حركات حدود الصفائح التالية كونت بركان جبل القدر—

أ- المتباعدة

ب- الجانبية

ت- الانهدام

ث- المتقاربة



ورقة عمل رقم ()

الفصل الثالث

س ١ :- أختار الإجابة الصحيحة :-

١- ----- هو مادة تتكون من نوع واحد من الذرات
أ- المركب
ب- المخلوط
ت- العنصر

٢- افتراض ----- أن التوهج الأخضر الذي يحدث داخل انبوب مفرغ نتج عن سيل من الجسيمات الصغيرة سميت ب-----

أ- كروكس - الأشعة السينية
ب- كروكس - الأشعة المهبطية (أشعة الكاثود)
ت- كلا مما سبق

٣- فسر ----- الذرة علي انها كرة من الشحنات الموجبة تنتشر فيها إلكترونات سالبة الشحنة
أ- دالتون
ب- كروكس
ت- طومسون

٤- جسيمات موجبة الشحنة تأتي من ذرات غير مستقرة تسمى -----
أ- جسيمات ألفا
ب- جسيمات بيتا
ت- نواة الذرة

٥- الجسيم الموجب الشحنة الذي يوجد في نوي جميع الذرات يسمى-----
أ- البروتون
ب- الإلكترون
ت- النيوترون

٦- ----- هو جسيم له كتلة مساوية لكتلة البروتون ولمنه متعادل الشحنة
أ- الإلكترون
ب- النيوترون
ت- جسيم الفا

٧- في الذرة المتعادلة يكون عدد البروتونات الموجبة يساوي
أ- النيوترونات السالبة



ب- الإلكترونات السالبة

ت- جسيمات ألفا الموجبة

٨- الإلكترونات تتحرك في منطقة حول النواة تسمى -----

أ- الغلاف النووي

ب- الفراغ النووي

ت- السحابة الإلكترونية

س٢:- أضع علامة صح ✓ أمام العبارات الصحيحة وعلامة خطأ × أمام العبارات الخطأ

١- القطب الموجب من الكهرباء تسمى مصعد والسالبة تسمى كاثود أو مهبط

٢- لاحظ طومسون شحنة الجسيمات داخل انبوبة المهبط وأنها تتجذب ناحية المصعد ذي الشحنة الموجبة فايقن انها موجبة الشحنة



ورقة عمل رقم ()

الفصل الثالث

س ١ :- أكتبى ما تعرفه عن مفهوم دالتون للذرة

- ١ -
- ٢ -
- ٣ -
- ٤ -

أذكرُ السبب :-

١- الذرة متعادلة كهربائياً

٢- انحراف بعض جسيمات الفا في تجربة راذرفورد



ورقة عمل رقم ()

الفصل الثالث

س ١ :- أختارُ الإجابة الصحيحة

- ١- ----- هو عدد البروتونات الموجودة في نواة العنصر
 أ- العدد الذري
 ب- العدد الكتلي
 ت- النظائر
- ٢- مجموع عدد البروتونات والنيوترونات في نواة الذرة
 أ- العدد الذري
 ب- العدد الكتلي
 ت- النظائر
- ٣- ----- هي ذرات للعنصر نفسه تتفق في العدد الذري وتختلف في العدد الكتلي نتيجة اختلاف عدد النيوترونات
 أ- النظائر
 ب- العناصر المشعة
 ت- كلا مما سبق
- ٤- ----- هي أصغر ذرات العناصر بينما ----- هي أثقل العناصر الموجودة في الطبيعة
 أ- الهيدروجين - الرصاص
 ب- الهيدروجين - الهيليوم
 ت- الهيليوم - الحديد
 ث- الهيدروجين - اليورانيوم
- ٥- تتواجد البروتونات والنيوترونات معا بالرغم من التنافر بينهما بسبب
 أ- القوة الديناميكية
 ب- القوة المغناطيسية
 ت- القوة النووية الهائلة
- ٦- ----- هي عملية تفقد فيها أنوية الذرات بعض الجسيمات لكي تصل إلي حالة أكثر استقرارا ويرافق ذلك تحرر طاقة
 أ- التحلل الإشعاعي
 ب- التفكك الكيميائي
 ت- التحلل الكهربائي



٧- ----- هو تغير عنصر إلي عنصر آخر عن طريق عملية التحلل الاشعاعي

أ- التحلل

ب- التحول

ت- التناظر



ورقة عمل رقم ()

الفصل الثالث

أختار الإجابة الصحيحة

- Page | ٢١
- ١- تحتوي جسيمات ----- علي بروتونين ونيوترونين
 - أ- بيتا
 - ب- جاما
 - ت- الفا
 - ٢- اذا كان عنصر الأميريسيوم به ٩٥ بروتون (العدد الذري) وعدد النيوترونات ١٤٦ ويفقد جسيم الفا ليكون العنصر الناتج (النبتونيوم) عدده الذري --- والنيوترونات -----
 - أ- ٩٥ - ١٤٤
 - ب- ٩٣ - ١٤٦
 - ت- ٩٣ - ١٤٤
 - ٣- جسيم ----- هو جسيم عبارة عن الكترون له طاقة عالية تأتي من النواة ، وليس من السحابة الالكترونية
 - أ- بيتا
 - ب- الفا
 - ت- جاما
 - ٤- ----- للنظائر هو الزمن اللازم لتحلل نصف كمية العنصر
 - أ- عمر النصف
 - ب- الزمن الدوري
 - ت- كلا مما سبق
 - ٥- اذا كان عمر النصف لنظير الكربون -١٤ هو ٥٧٣٠ سنة ، فإذا بدأ ١٠٠ جرام منه في التحلل فكم يتبقى منه بعد ١٧١٩٠ سنة
 - أ- ١٢,٥ جرام
 - ب- ١,٦ جرام
 - ت- ٢٠ جرام
 - ٦- استخدم النظير ----- لتحديد العمر التقريبي لبعض الاحافير مثل عمر النباتات والحيوانات الميتة
 - أ- الكربون -١٢
 - ب- الكربون -١٤
 - ت- النيتروجين -١٥
 - ٧- عند قذف نواة عنصر ما بجسيم تم تسريعه (الفا أو بيتا) ثم تمتص هذه الجسيمات لتكون
 - أ- نواة كبيرة
 - ب- عنصر غير مستقر
 - ت- عنصر مصنع



- ٨- تستخدم النظائر المشعة في
- أ- المستشفيات والعيادات
 - ب- تشخيص الامراض
 - ت- كلا مما سبق

- ٩- يستعمل ----- لتشخيص المشاكل المتعلقة بالغدة الدرقية

- أ- اليود - ١٣١
- ب- اليود - ١٣٠
- ت- تكنيتيوم - ٩٩



ورقة عمل رقم ()

الفصل الرابع

س ١ :- أختارُ الإجابة الصحيحة :-

- ١- رتب العالم مندليف العناصر حسب-----
 أ- تزايد اعدادها الذرية
 ب- تزايد اعدادها الكتلية
 ت- تزايد عدد البروتونات
- ٢- عدل العالم -----العناصر لترتب حسب الاعداد الذرية وليس عدد الكتلة
 أ- مندليف
 ب- موزلي
 ت- دالتون
- ٣- قسم الجدول الدوري إلي -----افقية و-----مجموعات رأسية
 أ- ٧-١٠
 ب- ٨-١٧
 ت- ٧-١٨
- ٤- تسمي الصفوف الأفقية ----- في الجدول الدوري وتسمي الاعمدة الراسية -----
 أ- مجموعات - دورات
 ب- دورات - مجموعات
 ت- كلا مما سبق
- ٥- العناصر ----- في الجدول الدوري تقع في المجموعات ١ و ٢ و ١٣ الي ١٨
 أ- الممثلة
 ب- الانتقالية
 ت- اللانثيدات
- ٦- العناصر ----- تحتوي فلزات - لا فلزات - اشباه فلزات
 أ- الممثلة
 ب- الانتقالية
 ت- اللانثيدات
- ٧- العناصر ----- تقع في المجموعات من ٣ الي ١٢ تحتوي
 أ- الممثلة
 ب- الانتقالية
 ت- اللانثيدات



٨- جميع الفلزات صلبة ما عدا----- فهو في حالة السيولة

أ- البروم

ب- الزئبق

ت- الماء

٩- ----- هو عنصر لامع وموصل جيد للحرارة والكهرباء وقابل للطرق والسحب

أ- الفلز

ب- اللا فلز

ت- شبيه الفلز

١٠- ----- هي عناصر غازية او صلبة هشة ورديئة التوصيل للكهرباء والحرارة وهي ١٧ عنصر فقط

أ- الفلزات

ب- اللا فلزات

ت- شبيه الفلزات

١١- ----- هي العناصر التي تقع في وسط الجدول الدوري بين الفلزات واللا فلزات

أ- الخاملة

ب- اشباه الفلزات

ت- كلا مما سبق

١٢- يوضح----- في الجدول الدوري العدد الذري والعدد الكتلي ورمز العنصر واسمه

أ- صورة العنصر

ب- مفتاح العنصر

ت- مكان العنصر

أضع علامة صح أو خطأ

١- تبني الاتحاد العالمي للكيمياء البحتة والتطبيقية تسمية العناصر

٢- الرمز الكيميائي للصوديوم هو S

٣- الرمز الكيميائي للذهب هو Au



ورقة عمل رقم ()

الفصل الرابع

س ١ :- أختارُ الإجابة الصحيحة :-

١- تسمى عناصر المجموعة الأولى -----

- أ- الفلزات القلوية
- ب- الفلزات القلوية الارضية
- ت- اشباه الفلزات

٢- أي مما يأتي من عناصر المجموعة الاولي

- أ- الصوديوم والسيزيوم
- ب- البوتاسيوم و الفرانسيوم
- ت- الليثيوم- والرابيديوم
- ث- كلا مما سبق

٣- تسمى عناصر المجموعة الثانية ب-----

- أ- الفلزات القلوية
- ب- الفلزات القلوية الارضية
- ت- اشباه الفلزات

٤- تسمى المجموعة ١٣ مجموعة عائلة -----ومنها الالومونيوم والجاليوم

- أ- البورون
- ب- الكربون
- ت- النيون

٥- تسمى المجموعة ١٤ عائلة -----ومنها السيليكون والجيرمانيوم

- أ- البورون
- ب- الكربون
- ت- النيون

٦- لعنصر -----اشكال مختلفة منها الماس والجرافيت

- أ- البورون
- ب- الكربون
- ت- النيون



٧- ----- هي مواد توصل الكهرباء بدرجة اقل من الفلزات وأكثر من اللافلزات مثل السيلكون

أ- اشباه الفلزات

ب- العناصر النادرة

ت- العناصر الخاملة

٨- يستعمل عنصر ----- لوقاية الجسم من أشعة x في اثناء تصوير الأسنان

أ- الرصاص

ب- القصدير

ت- النحاس

٩- المجموعة ١٥ تسمى مجموعة ----- وبها عنصر الفوسفور

أ- النيتروجين

ب- الكربون

ت- الهيدروجين

١٠- يمثل عنصر ----- ٨٠% من الغلاف الجوي

أ- النيتروجين

ب- الكربون

ت- الهيدروجين



ورقة عمل رقم ()

الفصل الرابع

س ١ :- أختار الإجابة الصحيحة :-

١- يتكون غاز ----- من النيتروجين والهيدروجين ويستخدم كمنظف ومطهرا للجراثيم وكسماد للتربة
أ- الامونيا
ب- الاكسجين
ت- ثاني اكسيد الكربون

٢- المجموعة ١٦ تسمى مجموعة ----- وبها عنصر الكبريت
ث- النيتروجين
ج- الاكسجين
ح- الهيدروجين

٣- يتكون غاز ----- من اتحاد ٣ ذرات اكسجين في طبقات الجو العليا بتأثير الكهرباء في العواصف الرعدية
أ- الامونيا
ب- الاوزون
ت- ثاني اكسيد الكربون

٤- يستخدم عنصر ----- في الخلايا الشمسية وعدادات الكهرباء وفي آلات التصوير
أ- الاكسجين
ب- الكبريت
ت- السليونيوم

٥- المجموعة ١٧ تسمى مجموعة ----- وبها عنصر البروم
أ- الهالوجينات
ب- الاكسجين
ت- الهيدروجين

٦- المجموعة ١٨ - تسمى مجموعة ----- وبها عناصر النيون والأرجون والكريبتون
أ- الهالوجينات
ب- الغازات الخاملة
ت- الهيدروجين

٧- عنصر ----- هو اقل كثافة من الهواء ولا يشتعل ويملى به المناطق والبالونات
أ- الهيدروجين
ب- الهيليوم



ت- النيون

٨- تستخدم الغازات ----- في صنع اللوحات الاعلانية

أ- الثقيلة

ب- النبيلة

ت- الهالوجينات

٩- تكون -----املاحا مع الفلزات القلوية

أ- الثقيلة

ب- النبيلة

ت- الهالوجينات

١٠- تصنع رؤوس اعواد الثقاب من -----

أ- الفوسفور الابيض

ب- الفوسفور الاحمر

ت- الكبريت



ورقة عمل رقم ()

الفصل الرابع

س ١ :- أختارُ الإجابة الصحيحة :-

١- تعرف العناصر الحديد والكوبالت والنيكل بثلاثية -----

- أ- الحديد
- ب- الكوبالت
- ت- النيكل
- ث- كلا مما سبق

٢- عنصر ----- ضروري للهيموجلوبين الذي يكون الدم

- أ- الحديد
- ب- الكوبالت
- ت- النيكل
- ث- كلا مما سبق

٣- يصنع فتيل المصباح الكهربائي من -----

- أ- الحديد
- ب- التنجستون
- ت- النيكل
- ث- كلا مما سبق

٤- يدخل عنصر ----- في صناعة مقاييس الحرارة والضغط الجوي

- أ- الحديد
- ب- التنجستون
- ت- الزئبق
- ث- كلا مما سبق

٥- ----- هو مادة تعمل علي زيادة سرعة التفاعل دون ان تتغير

- أ- العامل المثبط
- ب- العامل الحراري
- ت- العامل المساعد

٦- تسمى السلسلة الداخلية الاولي ب----- او العناصر الترابية النادرة

- أ- اللانثانيدات
- ب- اللاكتينيدات
- ت- العناصر المصنعة



٧- تسمى السلسلة الداخلية الثانية ب----- وهي عناصر مشعة

ث- اللانثانيدات

ج- اللاكتنيدات

ح- العناصر المصنعة

٨- اليورانيوم من العناصر -----

أ- اللانثانيدات

ب- اللاكتنيدات

ت- العناصر المصنعة

٩- يتم تحضير مجموعة من اللاكتنيدات في المختبر لذا تسمى-----

أ- اللانثانيدات

ب- اللاكتنيدات

ت- العناصر المصنعة

١٠- يحتوي الأصماغ التي تستعمل لعلاج الاسنان عنصر ----- الذي يحميها من النخر

أ- القصدير

ب- الزئبق

ت- الفلوريد



ورقة عمل رقم ()

الفصل الخامس

س ١ :- أختارُ الإجابة الصحيحة :-

١- تتحرك الالكترونات في فراغ حول النواة يسمى-----

أ- الفراغ الالكتروني

ب- السحابة الالكترونية

ت- كلا مما سبق

٢- شحنة الالكترونات -----

أ- سالبة

ب- موجبة

ت- متعادلة

٣- تسمى المناطق المختلفة التي توجد بها الالكترونات -----

أ- مجالات الطاقة

ب- اغلفة النواة

ت- كلا مما سبق

٤- يتسع مجال الطاقة الأول ل----- الكترون

أ- واحد أو اثنين

ب- ٨

ت- ١٨

٥- يتسع مجال الطاقة الثاني ل----- الكترون

أ- واحد أو اثنين

ب- ٨

ت- ١٨

٦- يتسع مجال الطاقة الثالث ل----- الكترون

ث- واحد أو اثنين

ج- ٨

ح- ١٨

٧- يتسع مجال الطاقة الرابع ل----- الكترون

خ- ٨

د- ١٨

ذ- ٣٢



٨- المجال الاقل في الطاقة هو-----

- أ- الاول
- ب- الثاني
- ت- الأخير

٩- العدد -----يساوي عدد البروتونات ويساوي عدد الالكترونات في الذرة

- أ- الذري
- ب- الكتلي
- ت- المكافئ

١٠- يزداد عدد -----في الذرة المتعادلة الكترونا واحدا كلما انتقنا من اليسار الي اليمين

- أ- النيوترونات
- ب- الالكترونات
- ت- كلا مما سبق

١١- توزيع ذرة الليثيوم الذي يحتوي علي ٣ الكترونات هو -----

- أ- ٢،١
- ب- ١،١،١
- ت- ١،٢

١٢- تقع العناصر النبيلة في المجموعة-----

- أ- ١٨
- ب- ١
- ت- ١٣

١٣- الفلور يقع في المجموعة (١٧) الهالوجينات ويحتاج الي -----الكترن ليصل الي حالة الاستقرار

- أ- واحد
- ب- اثنين
- ت- لا شئ

١٤- هو اكثر الهالوجينات نشاطا -----

- أ- الفلور
- ب- الكلور
- ت- البروم

١٥- عدد الالكترونات في مجال الطاقة الخارجي للفلزات القلوية هو -----

- أ- واحد
- ب- اثنين
- ت- لا شئ



ورقة عمل رقم ()

الفصل الخامس

س ١:- أذكرُ السبب

١- يقل نشاط الهالوجينات كلما اتجهنا الي اسفل

٢- العناصر النبيلة اكثر العناصر استقرارا

٣- السيزيوم أكثر نشاطا من الصوديوم



ورقة عمل رقم ()

الفصل الخامس

س ١ :- حددي مكان كلا مما يأتي في الجدول الدوري

- ١- عنصر الصوديوم - ١١ في الدورة ----- والمجموعة -----
- ٢- عنصر الكلور - ١٧ في الدورة ----- والمجموعة -----
- ٣- عنصر الاكسجين - ٨ في الدورة ----- والمجموعة -----

س ٢ :- أكمل ما يلي

- ١- ----- هو عبارة عن رمز العنصر محاط بنقاط تمثل عدد الالكترونات في مجال الطاقة الخارجي
- ٢- ----- هي القوي التي تربط ذرتين احدهما مع الأخرى



ورقة عمل رقم ()

الفصل الخامس

س ١ :- أختارُ الإجابة الصحيحة :-

١- الذرة التي تفقد أو تكتسب إلكترونات تسمى -----
 أ- أيون
 ب- بروتون
 ت- نيوترون

٢- التجاذب الذي يربط الأيونات معا يعتبر رابطة كيميائية تسمى رابطة -----
 أ- أيونية
 ب- تساهمية
 ت- تناسقية

٣- هو مادة نقية تحوي عنصرين او اكثر مرتبطين برابطة كيميائية -----
 أ- العنصر
 ب- المخلوط
 ت- المركب

٤- عندما تفقد الذرة الكترون او اكثر تتحول الي -----
 أ- ايون سالب
 ب- ايون موجب
 ت- كلا مما سبق

٥- عندما تكتسب الذرة الكترون او اكثر تتحول الي -----
 أ- ايون سالب
 ب- ايون موجب
 ت- كلا مما سبق

٦- الرابطة ----- تنشأ نتيجة للتجاذب بين الكتلونات المجال الخارجي مع نواة الذرة من جهة ونوي الذرات الأخرى من جهة اخري داخل الفلز في حالته الصلبة
 أ- أيونية
 ب- تساهمية
 ت- فلزية



٧- ترجع صفات الفلزات كتوصيل الحرارة والكهرباء والقابلية للطرق والسحب

الي -----

- أ- ايونية
- ب- تساهمية
- ت- الفلزية

٨- هي رابطة تنشأ بين ذرات العناصر اللافلزية من خلال

التشارك بالإلكترونات

- أ- ايونية
- ب- تساهمية
- ت- تناسقية

٩- هي الجسيمات المتعادلة التي تكونت عند مشاركة الذرات

في الروابط

- أ- الجزيئات
- ب- المركبات
- ت- العناصر



ورقة عمل رقم ()

الفصل الخامس

س ١ :- أختارُ الإجابة الصحيحة :-

١- الرابطة في جزئ النيتروجين رابطة-----تساهمية

- أ- ثلاثية
- ب- احادية
- ت- ثنائية

٢- الرابطة في جزئ الاكسجين رابطة-----تساهمية

- أ- ثلاثية
- ب- احادية
- ت- ثنائية

٣- هي نوع من الروابط يتم فيها مشاركة الالكترونات بشكل غير متساو

- أ- الثنائية
- ب- القطبية
- ت- الفلزية

٤- رمز عنصر الهيدروجين

- أ- H
- ب- He
- ت- Li

٥- الصيغة الكيميائية لغاز الامونيا هي

- أ- H_2
- ب- NH_3
- ت- CH_4

٦- تزودنا -----بمعلومات عن العناصر التي تكون مركبا ما ، وعدد ذرات كل عنصر في

المركب

- أ- الصيغة الكيميائية
- ب- الصيغة التركيبية
- ت- كلاهما سبق

٧- الرابطة التي تنشأ بين الصوديوم و الكلور رابطة-----

- أ- ايونية



ب- تساهمية
ت- تناسقية

٨- الرابطة التي تنشأ بين الفلور و الفلور رابطة -----

أ- ايونية
ب- تساهمية
ت- تناسقية



ورقة عمل رقم ()

الفصل الخامس

أذكرى السبب:-

١- جزئ الماء جزئ قطبي

٢- للفلزات صفات مميزة لها كتوصيل الحرارة والكهرباء والقابلية للطرق والسحب

٣- الرابطة في جزئ الهيدروجين غير قطبية



ورقة عمل رقم ()

الفصل السادس

س ١ :- أقرن بين التغيرات الفيزيائية والكيميائية

التغيرات الكيميائية	التغيرات الفيزيائية
هي	هي
مثل	مثل

س ٢ :- أختار الإجابة الصحيحة :-

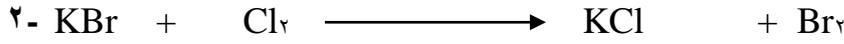
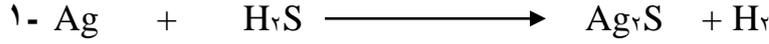
- ١- العملية التي تنتج تغيرا كيميائيا تسمى -----
- ٢- المواد البادئة في التفاعل تسمى ----- بينما المواد الناتجة تسمى -----
- ٣- هي رموز كيميائية توضح المواد المتفاعلة والناتجة وخصائص كل مادة -----
- ٤- الارقام السفلية التي تكتب علي يمين الذرات في الصيغة الكيميائية توضح ----- كل عنصر في المركب
- ٥- ينص قانون ----- علي ان عدد الذرات ونوعها يجب ان يكون متساويا في المتفاعلات والنواتج



ورقة عمل رقم ()

الفصل السادس

س ٣ :- أزن المعادلات الآتية



س ٤ :- أكمل ما يلي :-

- ١- حرق الفحم النباتي يمثل تحرير طاقة ----- بينما صدأ الحديد يمثل تحرير طاقة -----
- ٢- تحليل الماء كهربائياً يمثل ----- الطاقة
- ٣- تنقسم التفاعلات حسب اطلاق او امتصاص الحرارة الي تفاعلات ----- وتفاعلات -----
- ٤- اذا كتبت كلمة طاقة مع النواتج كان التفاعل ----- بينما اذا كتبت مع المتفاعلات كان التفاعل -----



ورقة عمل رقم ()

الفصل السادس

س ١ :- أكمل ما يلي :-

- ١- الحد الأدنى من الطاقة حتي يبدأ أي تفاعل كيميائي يسمى طاقة
- ٢- كمية التغير الحادث للمادة خلال فترة زمنية محددة يسمى
- ٣- مدي سرعة حدوث التفاعل الكيميائي منذ بدئه تسمى
- ٤- العوامل التي تغير سرعة التفاعل هي و..... و.....
- ٥- كمية المادة الموجودة في حجم معين تسمى
- ٦- هي مواد تبطئ التفاعل الكيميائي
- ٧- مواد تسرع التفاعل الكيميائي
- ٨- هي محفزات التفاعلات في جسم الانسان



الفصل السادس

س ١ :- أذكرُ السبب :-

١- تحفظ الفاكهة في الثلاجة

٢- البيض المسلوق او المطهو جيدا اكثر امانا من البيض غير المطهو

٣- تزداد سرعة التفاعلات بازدياد درجات الحرارة

٤- تحتوي الكثير من المواد الغذائية علي مركبات هيدروكسي تولوين

٥- وجود مواد محفزة محولة في محفزات السيارة

٦- يكمن تخزين علب الصلصة لأسابيع في الرف إن كان مغلقا بينما يجب حفظه في الثلاجة بعد فتحه



الفصل السادس

س ١ :- أضع علامة صح أو خطأ

١- كلما كانت ذرات عناصر المواد المتفاعلة قريبة من بعض كانت فرص التصادم اكبر

٢- إشعال القطع الكبيرة من الخشب اسهل من القطع الصغيرة

س ٢ كيف تعمل العوامل المحفزة المحولة

س ٣ / لخصي العوامل التي تؤثر في سرعة التفاعل الكيميائي
