

٢٠

السؤال الأول: أ- ارسم دائرة حول الإجابة الصحيحة:

١- تسمى ذرات العنصر نفسه التي لها أعداد نيوترونات مختلفة:	٢- أي عناصر المجموعة (١٣) يدخل في صناعة علب المشروبات الغازية ونوافذ المنازل ؟
أ. بروتونات.	أ. الألومنيوم.
ب. نظائر.	ب. البورون.
ج. أيونات.	ج. الجاليوم.
د. إلكترونات.	د. الأنديم.
٣- العدد الذري لعنصر ما يساوي عدد:	٤- أي العناصر التالية ينتمي إلى ثلاثية الحديد:
أ. مستويات الطاقة.	أ. النيكل.
ب. النيوترونات.	ب. الجاليوم.
ج. البروتونات.	ج. النحاس.
د. جسيمات النواة.	د. الصوديوم.
٥- عدد الإلكترونات في ذرة متعادلة تحتوي (١١) بروتوناً و (١٢) نيوترون:	٦- ما العنصر الذي يستخدم في صناعة مقاييس الضغط والحرارة:
أ. ١٢.	أ. السليكون.
ب. ٢٣.	ب. الزنق.
ج. ١٠.	ج. الحديد.
د. ١١.	د. الكالسيوم.
٧- أي الهالوجينات الآتية يعد عنصراً مشعاً ؟	٨- عنصر لافلزي أصفر اللون صلب ينتمي لعائلة الأكسجين (مجموعة ١٦):
أ. الأستاتين.	أ. الكبريت.
ب. البروم.	ب. الأكسجين.
ج. الكلور.	ج. الحديد.
د. اليود.	د. الفسفور.
٩- رتب العناصر حسب تزايد أعدادها الكتلية:	١٠- دمج نواتين معا في مسرعات الجسيمات يؤدي إلى تكون:
أ. مندليف.	أ. عنصر طبيعي.
ب. باسكال.	ب. عنصر الأكسجين.
ج. لافوازيه.	ج. عنصر مُصنَّع.
د. موزلي.	د. عنصر النيتروجين.
١١- المجموعة التي لعناصرها مستوى طاقة خارجي مستقر:	١٢- أي مما يأتي يعد جزيئاً تساهمياً؟
أ. ١٣.	أ. Cl_2 .
ب. ١٤.	ب. Na.
ج. ١٦.	ج. Ne.
د. ١٨.	د. Al.
١٣- فيما يتعلق بجزيء H_2O :	١٤- يطلق على مركب ييكربونات الصوديوم:
أ. يحوي ذرة هيدروجين.	أ. مسحوق الخبز.
ب. يحوي ذرتي أكسجين.	ب. حمض الخل.
ج. مركب تساهمي قطبي.	ج. الأمونيا.
د. مركب أيوني.	د. الطباشير.

الصفحة 2 من 4

ينبع لمحة الأسئلة

١٥- أي مما يلي يعد تغيراً كيميائياً؟	أ. تمزيق ورقة.	ب. انصهار الشمع.	أ. عامل محفز.	١٦- لإبطاء سرعة التفاعل الكيميائي يجب إضافة:
ج. كسر بيضة نيئة.	د. تكون راسب أبيض.	ج. مواد متفاعلة.	د. مواد ناتجة.	ب. عامل مثبط.
١٧- أمامك مربع يمثل مفتاح العنصر في الجدول الدوري أي من هذه الأرقام يمثل العدد الذري؟	أ. 1	ب. 2	ج. 3	د. 4
١٨- عند تحليل جسيمات بيتا فإن العدد الذري للعنصر:	أ. يزداد بمقدار واحد.	ب. يزداد بمقدار اثنين.	ج. ينقص بمقدار واحد.	د. ينقص بمقدار اثنين.
١٩- النموذج التالي لتركيب الذرة يمثل تصور العالم:	أ. دالتون.	ب. طومسون.	ج. فلزية.	د. تناسقية.
٢٠- استعن بالرسم التوضيحي للإجابة عن السؤال التالي: ما نوع الرابطة في الشكل المقابل؟	أ. أيونية.	ب. تساهمية.	ج. فلزية.	د. تناسقية.

٥,٥

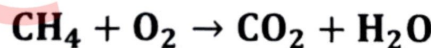
السؤال الثاني: أ - ضع علامة (✓) في نهاية العبارة الصحيحة و علامة (x) في نهاية العبارة الخاطئة:

١. تستخدم النظائر المشعة في الكشف عن المشكلات الصحية.	(✓)
٢. جميع العناصر الانتقالية لافلزات.	(x)
٣. تتحرك إلكترونات الفلزات بحرية خلال أيونات الفلز.	(✓)
٤. تحمل الإلكترونات شحنة موجبة.	(x)
٥. تحتوي الدورة الواحدة في الجدول الدوري على عناصر متشابهة في خصائصها.	(x)
٦. يدخل عنصر النيتروجين في تركيب المواد الحيوية.	(✓)
٧. النواة منطقة صغيرة في الذرة موجبة الشحنة.	(✓)

ب- علل: يُحفظ الزئبق بعيداً عن السيول ومجاري المياه ؟

لأنه من العناصر السامة

ج- زن المعادلة التالية:



الصفحة 3 من 4

يتبع بقية الأسئلة

السؤال الثالث: أ- اكتب المصطلح العلمي للعبارات التالية:

١- الغازات النبيلة - ٢- عمر النصف - ٣- قانون حفظ الكتلة - ٤- السحابة الإلكترونية - ٥- المركب الأنزيماتي - ٦- التحلل الإشعاعي

ب- من خلال الجدول الدوري الذي أمامك أجب عن التالي:



الإجابة -

(٢) ما هو رقم المجموعة لعنصر الصوديوم (Na)؟

.....
الاحول

(٣) هل يُعدّ عنصر الفلور (F) موصلاً للكهرباء؟

لله دانه داخله و غا ز

ج- ما عدد إلكترونات مستوى الطاقة الخارجي لعنصر النيتروجين (N_7) علماً بأن العدد الذري للنيتروجين هو (٧)

خمس الكرونا

د- ما دور العامل المساعد في التفاعل الكيميائي ؟

يزيد من سرعة التفاعل الكيميائي

هـ- أكمل العبارات التالية بما يناسبها:

۱- يتكون العنصر من نوع واحد من الذرات.....

ثمان اکتونات

٢- أقصى عدد للإلكترونات الذي يستوعبه مستوى الطاقة الثاني

٣- يكتب الجزيء الذي يتكون من ذرتي هيدروجين بالصيغة الكيميائية H_2

٤- تُقاس سرعة التفاعل الكيميائي بتكون المادة الناتجة أو سرعة استهلاك المادة المتفاعلة

٥- بعض التفاعلات طاردة للطاقة وبعضها الآخر... **م.ج.ب** ... للطاقة.

انتهت الأسئلة

الصفحة 4 من 4