المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
الإدارة العامة للتعليم
بالمدينة المنورة
مدارس الخندق الأهلية
ابتدائي * متوسط * ثانوي

أسئلة اختبار الفترة الأولى
للعام الدراسي ١٤٣٩ / ١٤٤٠ هـ

المادة : كيمياء ٢	نموذج : B

2 ث –

اسم الطالب : .....

اليوم والتاريخ : الأحد / ٦ / ١٤٤٠ هـ

الدرجة

ولدي الطالب وفقك الله استعن بالله ثم ابدأ الإجابة

السؤال الأول :

ظلل الإجابة الصحيحة في ورقة التظليل الخارجية لكل فقرة مما يلي :

١- عدد المجالات الفرعية في المستوى الثانوي(f) = ...

أ	1	ب	3	ج	5	د	7

٢- أي العناصر التالية أعلى كهروسالبية ؟

أ	$_{17}Cl$	ب	$_{11}Na$	ج	$_{13}Al$	د	$_{16}S$

٣ – اعتبر أن الضوء و الحرارة من الغازات .....

أ	نيولاندز	ب	مندليف	ج	لافوازييه	د	لوثر ماير

٤- يقع العنصر الذي توزيعه الإلكتروني $[Ar]\ 4s^2\ ,\ 3d^3$ في الجدول الدوري ضمن .....

أ	دورة 2 ، مجموعة 4	ب	دورة 4 ، مجموعة 5	ج	دورة 4 ، مجموعة 15	د	دورة 5 ، مجموعة 4

٥- العنصر الذي توزيعه الإلكتروني هو $[Ne]\ 3s^2\ ,\ 3p^5$ يشبه العنصر الذي توزيعه الإلكتروني .....

أ	$1s^2\ ,\ 2s^2\ ,\ 2p^5$	ب	$[Ne]\ 3s^2\ ,\ 3p^4$	ج	$[Ar]\ 4s^2$	د	$[Ar]\ 4s^2\ ,\ 3d^5$

٦- ما العنصر الذي يمكن تمثيل إلكترونات تكافؤه بالتمثيل النقطي الموضح [٠ A ٠] ؟

أ	$_{8}O$	ب	$_{26}Fe$	ج	$_{11}Na$	د	$_{20}Ca$

٧- عندما يتضاعف تردد الموجة فإن طولها الموجي .....

أ	لا يتغير	ب	يتضاعف	ج	يقل للنصف	د	يزداد

٨- الحالة التي تكون فيها إلكترونات الذرة في أدنى طاقة تسمى حالة .....

أ	الإستقرار	ب	الإثارة	ج	الإشعاع	د	التأين

٩- المجال الفرعي (p) يأخذ الشكل .....

أ	الفصي	ب	الكروي	ج	المعقد	د	المعقد جدا

١٠- عناصر المجموعات الرئيسية (الممثلة) تشمل المجموعات .....

أ	1,2 فقط	ب	1,2 و 13 - 18	ج	3 – 12	د	13 – 18

١١- عناصر المجموعة الثانية في الجدول الدوري الحديث تسمى .....

أ	الفلزات القلوية	ب	الفلزات القلوية الأرضية	ج	الهالوجينات	د	الغازات النبيلة

١٢- عناصر في صورة غازات أو مواد صلبة هشة رديئة التوصيل للحرارة والكهرباء تسمى .....

أ	الفلزات القلوية	ب	اللافلزات	ج	أشباه الفلزات	د	العناصر الإنتقالية

١٣- التوزيع الإلكتروني الأكثر استقرارا لعنصر الكروم $_{24}Cr$ هو .....

أ	$1s^2,2s^2,2p^6,3s^1,3p^7,4s^2,3d^4$	ب	$1s^2,2s^2,2p^6,3s^2,3p^6,4s^2,3d^4$
ج	$1s^2,2s^2,2p^7,3s^2,3p^5,4s^2,3d^5$	د	$1s^2,2s^2,2p^6,3s^2,3p^6,4s^1,3d^5$

١٤- ينص مبدأ .....

على أن " كل إلكترون يشغل المجالات المنخفضة في الطاقة أولا في الحالة المستقرة "

أ	أوفباو	ب	هوند	ج	بور	د	باولي

١٥- العناصر الإنتقالية الداخلية تمثلها الفئة .....

أ	S	ب	P	ج	d	د	F

١٦- أي العناصر التالية أكبر حجما ذريا (نصف القطر) ؟

أ	$_{37}Rb$	ب	$_{3}Li$	ج	$_{11}Na$	د	$_{19}K$

السؤال الثاني: اختر (أ) للعبارة الصحيحة و(ب) للعبارة الخاطئة
ثم ظلل الإجابة في ورقة التظليل:

م	العبارة	(أ) العبارة صحيحة	(ب) العبارة خاطئة
١	البعد الرأسي بين القمة و القاع في الموجة هو ضعف سعة الموجة		
٢	عدد المستويات الثانوية فى المستوى الرئيسي n يساوي n		
٣	الضوء الأحمر و الضوء البنفسجي كل منهما موجة كهرومغناطيسية و يختلفان فى السرعة		
٤	عندما يعود الإلكترون من مستوى أعلى إلى مستواه الأصلي يصدر منه طيف الامتصاص		
٥	أكبر العناصر حجماً في الجدول الدوري يقع في أسفل يسار الجدول الدوري		
٦	عناصر المجموعة الثانية تسمى الفلزات القلوية الأرضية		
٧	اللانثينيدات و الأكتينيدات عناصر فئة f		
٨	البروم هو الفلز الوحيد السائل في الطبيعة		

السؤال الثالث :

(أ) علل لما يأتي :

١- يملء المستوي الثانوي 4s قبل المستوى الثانوي 3d

.....

.....

٢ – عدم وجود قيم كهروسالبية للعناصر النبيلة

.....

.....

(ب) احسب طاقة الفوتون الواحد الإشعاعات الكهرومغناطيسية التي ترددها $1.05 \times 10^{13}\ s^{-1}$

($h = 6.626 \times 10^{-34}\ j \cdot s$)

.....

.....

.....

.....

.....

(ج) ما أوجه الشبه ؟ و ما أوجه الإختلاف ؟

بين أشعة إكس و موجات الميكروويف

(من حيث التردد و الطول الموجي و السرعة)

أوجه الشبه .....

أوجه الإختلاف .....

انتهت الأسئلة مع التمنيات بالتوفيق