المملكة العربية السعودية وزارة التعليم مكتب تعليم العليا مدارس أضواء الهداية الأهلية	مدارس أضواء الهداية تعلم Learn استمتع Enjoy Adhwa'a Al-Hedaya Schools	الفصل الدراسي : الأول الصف : الثاني الثانوي ـ مسارات المادة : كيمياء 2 ــ 1 أوراق عمل :مجموعة 2

1ـ اختر الإجابة الصحيحة : الاسم : ـ فصل 2 +3

1	شكل من أشكال الطاقة يسلك السلوك الموجي أثناء انتقاله في الفضاء :			
	A . الإشعاع الكهرومغناطيسي	B . العناصر	C . الذرات	D . الطول الموجي
2	المسافة بين قمتين متتاليين أو قاعين متتاليين تسمى :			
	A . التردد	B . السعة	C . الطول الموجي	D . الطاقة
3	إذا كان تردد موجة كهرومغناطيسية يساوي 7.8×10^2 HZ ما سرعة هذه الموجة ؟			
	A. 1×10^2	B . 7.8×10^2	C . 3×10^2	D . 3×10^8 m/s
4	النموذج الكمي للذرة يتعامل مع ..... على أنها موجات :			
	A . الالكترونات	B . البروتونات	C . النيوترونات	D . جسيمات ألفا
5	منطقة ثلاثية الأبعاد توجد حول النواة وتصف الموقع المحتمل لوجود الاللكترون			
	A . سلم الطاقة	B . مستوى الطاقة	C . طيف الانبعاث	D . الفوتون
6	عدد الموجات التي تعبر نقطة خلال ثانية ؟			
	A . سعة الموجة	B . التردد	C . الطول الموجي	D . الطاقة
7	تنتقل الموجات الكهرومغناطيسية في الفراغ بسرعة :			
	A . متزايدة	B . ثابتة	C . متناقصة	D . تساوي الصفر
8	أقل كمية من الطاقة يمكن أن تكسبها أو تفقده الذرة :			
	A . الكم	B . بروتون	C . الطول الموجي	D . النيوترون
9	تسمى الكترونات مستوى الطاقة الخارجي للذرة :			
	A . الفوتو الكترون	B . الإلكترونات الداخلية	C . الفوتون	D . الكترونات التكافؤ
10	ما عدد الكترونات التكافؤ لعنصر الأكسجين ^{8}O :			
	A . 8 الكترونات	B . 16 الكترون	C . 6 الكترونات	D . 3 الكترونات
11	العالم الذي أثبت الطبيعة الثنائية للضوء هو :			
	A . ماكس بلانك	B . بور	C . اينشتاين	D . دالتون

LIVEWORKSHEETS

12	جسيم لاكتلة له ويحمل كما من الطاقة :			
	A . الإلكترون	B . الفوتون	C . البروتون	D . النيوترون
13	الحالة التي تكون فيها الذرة في أدنى طاقة :			
	A . حالة الإثارة	B . حالة الاستقرار	C . حالة التسخين	D . الأيون
14	أي الآتي يحدد الحجم النسبي وطاقة المستويات ؟			
	A . عدد الكم الرئيسي (n)	B مستويات الثانوية	C . المستويات الفرعية	D . ثابت بلانك
15	عدد الكترونات التكافؤ لكل عنصر من الغازات النبيلة ؟			
	A . 6	B . 16	C . 8	D . 32
16	أي المستويات الآتية ليست في الذرة ؟			
	A - 3f	B - 5p	C - 4d	D - 4s
17	أي المستويات الثانوية الآتية أعلى طاقة ؟			
	A - 4s	B - 3 d	C - 3s	D - 2p
18	أين يقع عنصر عدده الذري 4 ؟			
	المجموعة 1 و الدورة 1	المجموعة 2 و الدورة 2	المجموعة 2 و الدورة 1	المجموعة 1 و الدورة 2
19	عنصر عدد الذري 7 يقع في الدورة :			
	A- الأولى	B . الثانية	C - الثالثة	D - الرابعة
20	أي العناصر الآتية له طاقة تأين أكبر ؟			
	A - ^{3}Li	B - ^{11}Na	C - ^{37}Rb	D - ^{55}Cs
21	أكثر العناصر كهروسالبية ؟			
	A - القلوية	B - الغازات النبيلة	C . القلوية الأرضية	D . عناصر المجموعة 17
22	أكبر العناصر الأتية كهروسالبية ؟			
	A - F	B - Cl	C . Br	D . I
23	أي العناصر له أقصر نصف قطر ؟			
	A - ^{3}Li	B - ^{11}Na	C - ^{37}Rb	D - ^{55}Cs
24	يقع العنصر ذي التوزيع الالكتروني $S = [Ne]\ 3s^2\ 3p^4$			
	المجموعة 1 و الدورة 1	المجموعة 2 و الدورة 2	المجموعة 3 و الدورة 16	المجموعة 3 و الدورة 14

LIVEWORKSHEETS

25 ـ ضع كلمة (صح) ، أو كلمة (خطأ) أمام كل من العبارات الآتية حسب ما يناسبها :

1	أشعة الراديو أطول موجة من أشعة الميكروويف .	
2	كلما زاد الطول الموجي قلّ التردد .	
3	طاقة الأشعة تتناسب طرديا مع طول الموجة .	
4	مستوى الطاقة الفرعي P يتكون من 5 أفلاك ذرية (مستويات فرعية) .	
5	أشعة جاما أعلى تردد من أشعة الراديو .	
6	كلما زاد طول موجة الشعاع تزداد طاقته .	
7	تتشابه جميع العناصر في طيف الإنبعاث الذري .	

26 ـ ضع كل مفهوم من المفاهيم الآتية أمام التعريف الذي يناسبه :

إلكترونات التكافؤ ، التمثيل النقطي للإلكترونات ، التوزيع الإلكتروني

ترتيب الالكترونات في الذرة	الكترونات المستوى الأخير في الذرة	تمثيل إلكترونات التكافؤ التي تشارك في تكوين الروابط الكيميائية باستخدام النقاط

27 ـ صل بين المجموعة A وما يناسبها من المجموعة B :

المجموعة A		المجموعة B	
المجموعات	①	عناصر المجموعات من 3 إلى 12 في الجدول الدوري.	أ
الدورات	②	هي الأعمدة الرأسية في الجدول الجدول الدوري	ب
اللافلزات	③	هي الصفوف الأفقية في الجدول الدوري	ت
الهالوجينات	④	لعناصر المجموعات 1 و 2 و 13 – 18 في الجدول الدوري	ج
الفلزات القلوية الأرضية	⑤	عناصر المجموعة الأولى في الجدول الدوري ما عدا الهيدروجين	ح
الغازات النبيلة	⑥	عناصر المجموعة الثانية في الجدول الدوري	خ
الفلزات القلوية	⑦	يتكون من 7 دورات و18 مجموعة	د
العناصر الانتقالية	⑧	عناصر المجموعة الثامنة عشرة في الجدول الدوري	ذ
الجدول الدوري الحديث	⑨	عناصر تتواجد في يمين الجدول الدوري رديئة التوصيل للحرارة والكهرباء	ر
العناصر الممثلة	⑩	عناصر المجموعة السابعة عشرة في الجدول الدوري .	ز

LIVEWORKSHEETS