

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 التاسع العام اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/9>

\* للحصول على جميع أوراق الصف التاسع العام في مادة علوم وجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/9science>

\* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف التاسع العام في مادة علوم الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/9science1>

\* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف التاسع العام اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/grade9>

\* لتحميل جميع ملفات المدرس محمد طاهر ابراهيم اضغط هنا

للتحدث إلى بوت المناهج على تلغرام: اضغط هنا

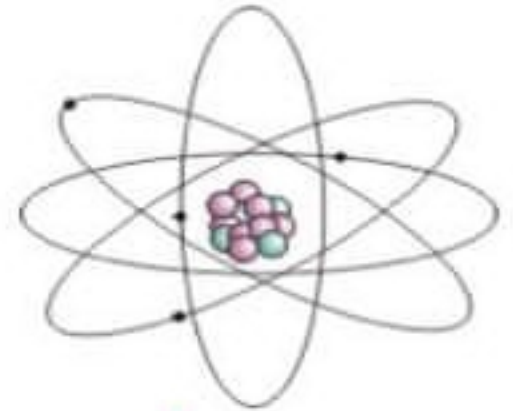
[https://t.me/almanahj\\_bot](https://t.me/almanahj_bot)

# إجابة المراجعة النهائية لمادة العلوم



الصف التاسع عام

الفصل الدراسي الأول



إعداد

أ/محمد طاهر إبراهيم

2021 - 2020

هذه المراجعة لا تغني عن الكتاب المدرسي



## اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يلي :

- 1 - العلم الذي يعني بدراسة المادة والتغيرات التي تخضع لها :  
 ◊ الكيمياء ◊ الفيزياء ◊ الأحياء ◊ الرياضيات
- 2 - الأشعة فوق البنفسجية تسبب كل مما يلي عدا :  
 ◊ اعتاماً للعين ◊ تقليل المحاصيل الزراعية ◊ زيادة المناعة ◊ سرطان الجلد
- 3 - مادة موجودة في الغلاف الجوي تمتص معظم الأشعة الضارة :  
 ◊ الفريون - 11 ◊ الفريون - 12 ◊ الأوزون ◊ النفلون
- 4 - الصيغة الكيميائية للأوزون :  
 ◊  $O_3$  ◊  $O_2$  ◊  $O$  ◊  $CO$
- 5 - شيء له تركيب محدد وثابت :  
 ◊ المادة الكيميائية ◊ المحلول ◊ الخليط غير المتجانس ◊ الخليط المتجانس
- 6 - طبقة الغلاف الجوي التي تحتوي على الهواء الذي نتنفسه :  
 ◊ التروبوسفير ◊ الستراتوسفير ◊ الإكسوسفير ◊ الميزوسفير
- 7 - تقع طبقة الأوزون في طبقة :  
 ◊ التروبوسفير ◊ الستراتوسفير ◊ الإكسوسفير ◊ الميزوسفير
- 8 - الطبقة التي تمتد من 10 إلى 50 كيلومتراً تقريباً فوق سطح الأرض :  
 ◊ التروبوسفير ◊ الستراتوسفير ◊ الإكسوسفير ◊ الميزوسفير
- 9 - عندما يتعرض غاز الأكسجين  $O_2$  إلى الإشعة فوق البنفسجية في المناطق العلوية من الستراتوسفير يتكون غاز :  
 ◊ النيتروجين ◊ الأوزون ◊ الأكسجين ◊ الفريون
- 10 - يمثل التفاعل  

$$3O_3 + UV \longrightarrow 2O_2 + 2O \longrightarrow 2O_3$$
 ◊ تفكك الأوزون ◊ تكون الأوزون ◊ تفكك الأكسجين ◊ تكون الأكسجين



11- يخزن معظم الأوزون في :

- **الاستراتوسفير الأدنى**
- **التروبوسفير**
- **الاستراتوسفير الأعلى**
- **الميزوسفير**

12- يتكون الأوزون فوق :

- **خط الإستواء**
- **القطب الجنوبي**
- **القطب الشمالي**
- **جميع ما ذكر**

13- المقدار الطبيعي للأوزون الذي يجب وجوده في الستراتوسفير :

- 200DU
- 300DU
- 400DU
- 500DU

14- وحدة قياس سمك طبقة الأوزون :

- **دوبسون**
- N
- m<sup>3</sup>
- cm<sup>3</sup>

15- ترقق طبقة الأوزون يسمى :

- **ثقب الأوزون**
- **طبقة الأوزون**
- **سمك الأوزون**
- **دوبسون**

16- يوجد ثقب الأوزون عند :

- **خط الاستواء**
- **القطب الجنوبي**
- **القطب الشمالي**
- **جميع ما ذكر**

17- استخدمت المواد السامة مثل الأمونيا كمواد :

- **مبردة**
- **صناعية**
- **علاجية**
- **غذائية**

18- مادة تتكون من الكلور والفلور والكربون :

- **الكلوروفلوروكربون**
- **الضريون - 11**
- **الضريون - 12**
- **جميع ما ذكر**

19- من خصائص الكلوروفلوروكربون كل ما ذكر عدا :

- **غير سامة**
- **مستقرة**
- **لا تتفاعل بسرعة**
- **غير مستقرة**

20- المادة التي استخدمت كمادة مبردة وفي وحدات تكييف الهواء المنزلية والثلاجات هي :

- **الأوزون**
- **الكلوروفلوروكربون**
- **الهيدروجين**
- **جميع ما ذكر**

21- من استخدامات الكلوروفلوروكربون كل ما يلي عدا :

- **الصناعات البلاستيكية**
- **المذيبات**
- **دافع الرذاذ**
- **صناعة الأدوية**

22 - مقدار ما يحتويه الجسم من مادة :

الكتلة < الحجم < الوزن < الكثافة

23 - الحيز الذي يشغله الجسم :

الكتلة < الحجم < الوزن < الكثافة

24 - كل ماله كتلة ويشغل حيز :

الكتلة < الحجم < الوزن < المادة

25 - كل مما يلي لا يعتبر مادة عدا :

النوء < الحرارة < الهواء < الموجات اللاسلكية

26 - قياس تأثير قوة جاذبية الأرض للمادة :

الوزن < الكتلة < الحجم < الكثافة

27 - إذا كانت كتلة جسم على سطح الأرض 24Kg فتكون كتلته على سطح القمر :

3Kg < 24Kg < 6Kg < 12Kg

28 - إذا كان وزن جسم على سطح الأرض 24N فيكون وزنه على سطح القمر :

( جاذبية القمر سدس جاذبية الأرض )

3N < 24N < 6N < 24Kg

29 - وحدة قياس الكتلة :

Kg < N < m < Km

30 - وحدة قياس الوزن :

Kg < N < m < Km

31 - أي مما يلي يقل كلما ارتفعنا لأعلى :

الكتلة < الوزن < كمية المادة < جميع ما ذكر

32 - شرح مرئي أو لفظي أو رياضي للبيانات التجريبية :

النموذج < الاستنتاج < الملاحظة < التجربة

33 - توصف الذرات بأنها :

دون مجهرية < مجهرية < عينية < جميع ما ذكر

34- يتم استخدام النماذج في دراسة المجموعة الشمسية لأنها :

كـ كبيرة جداً      صـ صغيرة      قـ قريبة جداً      قـ قريبة

35- يتم استخدام النماذج في دراسة الذرة لأنها :

صـ صغيرة جداً      تـ ترى بأعين المجردة      مـ مادة سامة      مـ مادة خطيرة

36- فرع الكيمياء الذي يدرس مركبات الكربون :

كـ الكيمياء العضوية      كـ الكيمياء غير العضوية

كـ الكيمياء الفيزيائية      كـ الكيمياء الحيوية

37- فرع الكيمياء الذي يدرس المادة التي لا تحتوي على كربون :

كـ الكيمياء العضوية      كـ الكيمياء غير العضوية

كـ الكيمياء الفيزيائية      كـ الكيمياء الحيوية

38- فرع الكيمياء الذي يدرس سلوك المواد وتغيراتها وتغيرات الطاقة ذات الصلة :

كـ الكيمياء البيئية      كـ الكيمياء غير العضوية

كـ الكيمياء الفيزيائية      كـ الكيمياء الحيوية

39- فرع الكيمياء الذي يدرس مكونات المادة وتركيبها :

كـ الكيمياء العضوية      كـ الكيمياء غير العضوية

كـ الكيمياء الفيزيائية      كـ الكيمياء التحليلية

40- فرع الكيمياء الذي يدرس مواد الكائنات الحية وعملياتها :

كـ الكيمياء العضوية      كـ الكيمياء غير العضوية

كـ الكيمياء الفيزيائية      كـ الكيمياء الحيوية

41- فرع الكيمياء الذي يدرس المادة والبيئة :

كـ الكيمياء البيئية      كـ الكيمياء غير العضوية

كـ الكيمياء الفيزيائية      كـ الكيمياء الحيوية

42- فرع الكيمياء الذي يدرس العمليات الكيميائية في الصناعة :

كـ الكيمياء العضوية      كـ الكيمياء الصناعية

كـ الكيمياء الفيزيائية      كـ الكيمياء الحيوية



43- فرع الكيمياء الذي يدرس البوليمرات والمنتجات البلاستيكية :

- الكيمياء العضوية
- الكيمياء الفيزيائية
- الكيمياء الحيوية
- الكيمياء البوليمرات

44- فرع الكيمياء الذي يدرس الحرارة الداخلة في العمليات الكيميائية :

- الكيمياء العضوية
- الكيمياء الفيزيائية
- الكيمياء الحرارية
- الكيمياء الحيوية

45- أسلوب منهجي يتبع في الدراسة العلمية :

- الطريقة العلمية
- الاستنتاج
- التجارب
- الملاحظة

46- يتم عرض نتائج الدراسة العلمية لباقي العلماء وذلك لـ :

- التأكد من صحتها وتأكيد النتائج
- ليتعلموا منها
- ليطلع بها الجميع
- حتى تسجل بأسمهم

47- عملية جمع المعلومات :

- الملاحظة
- الاستنتاج
- وضع فرضية
- التجربة

48- هي معلومات تصف اللون أو الرائحة أو الشكل :

- بيانات كمية
- بيانات نوعية
- الفرضية
- التجربة

49- تشير إلى الكمية أو مدى الضالة أو الكبر ويتم التعبير عنها بالأرقام :

- بيانات كمية
- بيانات نوعية
- الملاحظة
- الاستنتاج

50- توقع أو بيان أولي منبثق من الملاحظات وقابل للاختبار :

- الفرضية
- الملاحظة
- الاستنتاج
- النظرية

51- مجموعة من الملاحظات المضبوطة والتي تختبر الفرضية :

- التجربة
- المتغير المستقل
- المتغير التابع
- الضابط

52- المتغير الذي نقوم بتغييره :

- المتغير المستقل
- المتغير التابع
- الضابط
- المتغيرات الثابتة

53- المتغير الذي يتغير إستجابة لتغير المتغير المستقل :

- المتغير المستقل
- المتغير التابع
- الضابط
- المتغيرات الثابتة

77- كل مما يلي يعتبر وحدة قياس درجة الحرارة ما عدا :

- K<sup>°</sup>      °C<sup>°</sup>      °F<sup>°</sup>      J<sup>°</sup>  
 78- درجة الحرارة بالفهرنهايت لـ 20°C      86°F      68°F<sup>°</sup>  
 79- درجة الحرارة بالسيليزية لـ 30°F      33.2°C<sup>°</sup>      32.2°C<sup>°</sup>  
 80- درجة الحرارة بالكلفن لـ 30°C      313K<sup>°</sup>      303K<sup>°</sup>  
 81- درجة الحرارة بالسيليزية لـ 300K      27°C<sup>°</sup>      28°C<sup>°</sup>  
 82- يتجمد الماء عند :  
 34°F<sup>°</sup>      33°F<sup>°</sup>      30°F<sup>°</sup>      32°F<sup>°</sup>  
 83- يغلي الماء عند :  
 213°F<sup>°</sup>      220°F<sup>°</sup>      212°F<sup>°</sup>      210°F<sup>°</sup>

84- الوحدة المحددة من خلال مزيج من الوحدات الأساسية :

- الوحدة المشتقة      الوحدة الأساسية      المتر      الثانية

85- يتم حساب حجم مكعب من خلال :

- الطول × العرض × الارتفاع      الطول × العرض + الارتفاع  
 الطول × العرض × الارتفاع      الطول + العرض + الارتفاع

86- يعادل اللتر :

- 1 dm<sup>3</sup>      1 cm<sup>3</sup>      1 mm<sup>3</sup>      1 m<sup>3</sup>

87- يتم تحديد حجم جسم صلب غير منتظم باستخدام :

- طريقة إزاحة الماء      الطول × العرض × الارتفاع  
 الطول × العرض × الارتفاع      الطول + العرض + الارتفاع





99- الفرق بين قيمة تجريبية وقيمة مقبولة :

الضبط < الدقة < الخطأ < الملاحظة

100- إذا كان مقدار الخطأ في إحدى التجارب 0.12 وكانت القيمة المقبولة 1.59 فكم تكون النسبة المئوية للخطأ ؟

7.55% < 4.5 % < 19.08% < 0.075 %

101- كل الأرقام المؤكدة إضافة إلى رقم واحد مقدر :

الأرقام المعنوية < الدقة < الضبط < الخطأ

102- كم عدد الأرقام المعنوية في العدد 0.030510 ؟

5 < 4 < 3 < 2

103- عند تقريب العدد 256.75 إلى ثلاث أرقام معنوية يكون الناتج :

256 < 257 < 258 < 256.8

104- يكون ناتج جمع حسب الأرقام المعنوية = 233 + 273.11 + 233.1

739 < 739.2 < 739.21 < 739.210

105- يكون ناتج قسمة حسب الأرقام المعنوية = 4.84 / 2.4

2.0 < 2.02 < 2.016 < 2.017

106- عرض مرئي للبيانات :

التمثيل البياني < الاستنتاج < الملاحظة < التجارب

107- قراءة قيمة أي نقطة تقع بين نقاط البيانات المسجلة تسمى :

الاستيفاء < الاستقراء < الاستنتاج < الملاحظة

108- تقدير قيم جديدة خارج نطاق البيانات المتاحة :

الاستقراء < الاستيفاء < الاستنتاج < الملاحظة

109- أي مما يلي لا يعتبر وحدة نظام دولي أساسية :

الثانية < الكيلوجرام < الدرجة السيليزية < المتر

110- ما القيمة غير المساوية للقيم الأخرى ؟

500 m < 0.5 km < 5000 cm <  $5 \times 10^{11} \text{ nm}$



119 - تنص نظرية دالتون على كل مما يلي عدا :

- في التفاعل الكيميائي تنفصل الذرات أو تتحد أو يعاد ترتيبها .
- تتحد الذرات المختلفة بنسب عددية بسيطة وصحيحة لتشكل المركبات .
- تختلف ذرات عنصر معين عن ذرات عنصر آخر .
- **المادة تتكون من التراب والنار والهواء والماء .**

120 - يمكن رؤية الذرات بواسطة :

- المجهر الضوئي
- المجهر الإلكتروني
- **المجهر النفقي الماسح STM**
- جميع ما ذكر

121 - جسيم دون ذري له شحنة سالبة :

- **الإلكترون**
- البروتون
- النيوترون
- النواة

122 - العالم الذي اكتشف اشعة الكاثود :

- **ويليام كروكس**
- رذرفورد
- دالتون
- طومسون

123 - تتكون اشعة الكاثود من :

- بروتونات
- **إلكترونات**
- نيوترونات
- ذرات

124 - العالم الذي استطاع تحديد نسبة شحنة الإلكترون إلى كتلته :

- رذرفورد
- **طومسون**
- دالتون
- ميليكان

125 - العالم الذي استطاع تحديد كتلة الإلكترون وكتلته :

- رذرفورد
- طومسون
- دالتون
- **ميليكان**

126 - من خلال تجربة قطرة الزيت استطاع ميليكان تحديد :

- **شحنة الإلكترون**
- شحنة البروتون
- شحنة النيوترون
- كل ما سبق

127 - النموذج الذي يحتوي على ذرة كروية الشكل تتألف من شحنة موجبة موزعة بالتساوي

وتقع داخلها إلكترونات مفردة :

- نموذج دالتون
- نموذج رذرفورد
- نموذج بور
- **نموذج طومسون**

128 - جسيمات دون ذرية لها شحنة موجبة :

- الذرة
- الإلكترون
- **البروتون**
- النيوترون



140 - متوسط الكتل الذرية لنظائر عنصر ما :

◀ الكتلة الذرية ▶ العدد الكتلي ▶ العدد الذري ▶ عدد الإلكترونات

141 - البورون له نظيران في الطبيعة بورون -10 ( الانتشار = 19.8 % و الكتلة =

10.013amu ) وبورون -11 ( الانتشار = 80.2 % والكتلة = 11.009 amu ) . فتكون كتلة البورون الذرية :

◀ 10.81 ▶ 10.0 ▶ 10.2 ▶ 10.08

142 - العملية التي تبعث بها بعض المواد إشعاعاً تلقائياً :

◀ النشاط الإشعاعي ▶ المعادلة النووية ▶ تفاعل نووي ▶ تفاعل كيميائي

143 - الإشعاعات والجسيمات المنبعثة من المادة المشعة تسمى :

◀ انحلال نووي ▶ نشاط إشعاعي ▶ إشعاعاً ▶ تفاعل نووي

144 - التفاعل الذي ينطوي على تغيير في نواة ذرة العنصر :

◀ تفاعل كيميائي ▶ تفاعل نووي ▶ تفاعل اتحاد ▶ تفاعل استبدال

145 - جسيمات لها شحنة +2 وتنحرف نحو القطب السالب وتتكون من بروتونين ونيوترونين :

◀ ألفا ▶ بيتا ▶ جاما ▶ الأشعة السينية

146 - جسيمات لها شحنة -1 وتنحرف نحو القطب الموجب وهي عبارة عن إلكترون :

◀ ألفا ▶ بيتا ▶ جاما ▶ الأشعة السينية

147 - المعادلة التي توضح الأعداد الذرية والأعداد الكتلية للجسيمات :

◀ معادلة كيميائية ▶ معادلة رياضية ▶ معادلة نووية ▶ معادلة كيميائية حرارية

148 - اشعاع عالي الطاقة ليست له كتلة ولا شحنة :

◀ اشعة بيتا ▶ اشعة ألفا ▶ اشعة جاما ▶ كل ما سبق

149 - إذا كانت الذرة تحتوي على نيوترونات كثيرة جداً أو قليلة جداً تكون :

◀ مستقرة ▶ غير مستقرة ▶ مشحونة ▶ كل ما سبق

150 - شكل من أشكال الطاقة الذي ينتج عنه سلوك شبيه بالموجات أثناء انتقاله في الفراغ :

◀ الاشعاع الكهرومغناطيسي ▶ الطول الموجي ▶ السعة ▶ التردد



151- كم عدد النيوترونات والبروتونات والإلكترونات في  $^{126}_{52}\text{Te}$  ؟

◁ 126 نيوتروناً و 52 بروتوناً و 52 إلكترونات .

◁ 74 نيوتروناً و 52 بروتوناً و 52 إلكترونات .

◁ 52 نيوتروناً و 74 بروتوناً و 74 إلكترونات .

◁ 52 نيوتروناً و 126 بروتوناً و 126 إلكترونات .

152- الذرة متعادلة كهربائياً لأن :

◁ جسيماتها دون الذرية لا تحمل شحنات كهربائية .

◁ البروتونات موجبة الشحنة تلغي النيوترونات سالبة الشحنة .

◁ النيوترونات موجبة الشحنة تلغي الإلكترونات سالبة الشحنة .

◁ عدد البروتونات الموجبة الشحنة يساوي عدد الإلكترونات سالبة الشحنة .

153- أقصر مسافة بين النقاط المتكافئة على موجة مستمرة :

◁ السعة ◁ التردد ◁ الطاقة ◁ **الطول الموجي**

154- المسافة بين قمتين متتاليتين أو قاعدتين متتاليتين :

◁ السعة ◁ **الطول الموجي** ◁ التردد ◁ الطاقة

155- عدد الموجات التي تمر بنقطة معينة في الثانية :

◁ السعة ◁ الطول الموجي ◁ **التردد** ◁ الطاقة

156- الهرتز Hz وحدة قياس :

◁ السعة ◁ الطول الموجي ◁ **التردد** ◁ الطاقة

157-  $\text{S}^{-1}$  وحدة قياس :

◁ السعة ◁ الطول الموجي ◁ **التردد** ◁ الطاقة

158- ارتفاع الموجة من الأصل إلى القمة أو من الأصل إلى القاع :

◁ **السعة** ◁ الطول الموجي ◁ التردد ◁ الطاقة

159- تعادل سرعة الضوء :

◁  $3 \times 10^8 \text{ m/s}$  ◁  $3 \times 10^7 \text{ m/s}$  ◁  $3 \times 10^8 \text{ km/s}$  ◁  $3 \times 10^8 \text{ km/h}$

- 172 - احسب الطاقة التي يحملها فوتون واحد من شعاع كهرومغناطيسي له تردد  $9.5 \times 10^{13} \text{ Hz}$  :  
 $6.30 \times 10^{-20} \text{ J}$   $6.20 \times 10^{-20} \text{ J}$   $6 \times 10^{-20} \text{ J}$   $5.9 \times 10^{-20} \text{ J}$
- 173 - مجموعة الترددات للموجات الكهرومغناطيسية المنبعثة من ذرات هذا العنصر :  
 طيف انبعاث  $\rightarrow$  طيف مستمر  $\rightarrow$  طيف امتصاص  $\rightarrow$  كل ما ذكر
- 174 - اقل حالة طاقة مسموح بها للذرة تسمى :  
 الحالة الأرضية  $\rightarrow$  الحالة المستثارة  $\rightarrow$  رقم الكم  $\rightarrow$  الطيف
- 175 - عندما تكتسب الذرة طاقة يقال انها :  
 في الحالة الأرضية  $\rightarrow$  في الحالة المستثارة  $\rightarrow$  عنصر  $\rightarrow$  مركب
- 176 - يرمز لرقم الكم الرئيسي بالحرف :  
 $m$   $\rightarrow$   $n$   $\rightarrow$   $l$   $\rightarrow$   $v$
- 177 - يطلق على سلاسل الأشعة فوق البنفسجية سلسلة :  
 ليمان  $\rightarrow$  بالمر  $\rightarrow$  باشن  $\rightarrow$  بور
- 178 - يطلق على سلاسل الأشعة تحت الحمراء سلسلة :  
 ليمان  $\rightarrow$  بالمر  $\rightarrow$  باشن  $\rightarrow$  بور
- 179 - يطلق على سلاسل الأشعة المرئية سلسلة :  
 ليمان  $\rightarrow$  بالمر  $\rightarrow$  باشن  $\rightarrow$  بور
- 180 - حين يسقط إلكترون من مستوى طاقة أعلى إلى مستوى الطاقة  $n=1$  في ذرة الهيدروجين يتوافق ذلك مع سلسلة :  
 ليمان  $\rightarrow$  بالمر  $\rightarrow$  باشن  $\rightarrow$  بور
- 181 - حين يسقط إلكترون من مستوى طاقة أعلى إلى مستوى الطاقة  $n=2$  في ذرة الهيدروجين يتوافق ذلك مع سلسلة :  
 ليمان  $\rightarrow$  بالمر  $\rightarrow$  باشن  $\rightarrow$  بور
- 182 - حين يسقط إلكترون من مستوى طاقة أعلى إلى مستوى الطاقة  $n=3$  في ذرة الهيدروجين يتوافق ذلك مع سلسلة :  
 ليمان  $\rightarrow$  بالمر  $\rightarrow$  باشن  $\rightarrow$  بور



160 - الفرق بين لأنواع الإشعاع يكون في :

التردد فقط      الطول الموجب فقط      **التردد والطول الموجي فقط**      السعة فقط

161 - العلاقة بين التردد والطول الموجي :

طرديّة      **عكسيّة**      يزداد التردد بزيادة الطول الموجي      متساوية

162 - العلاقة بين التردد والطاقة :

**طرديّة**      عكسيّة      يزداد الطاقة بانخفاض التردد      متساوية

163 - العلاقة بين الطول الموجي والطاقة :

طرديّة      **عكسيّة**      تزداد الطاقة بزيادة الطول الموجي      متساوية

164 - الطيف الذي تكون كل نقطة منه تتماشى مع طول موجي وتردد معين :

**طيف مستمر**      طيف ننتقطع      طيف امتصاص      طيف انبعاث

165 - بعد تحليل دقيق وجد أن تردد إحدى الموجات الكهرومغناطيسية  $7.8 \times 10^6 \text{ Hz}$  فكم يكون طولها الموجي ؟

37.5 m      **38.5m**      39.5m      38.5km

166 - الحد الأدنى من الطاقة الذي يمكن اكتسابه أو فقدانه عن طريق الذرة :

التردد      الطول الموجي      السعة      **الكم**

167 - للضوء طبيعة :

موجبة فقط      **موجبة وجسيمية**      جسيمية فقط      لاشيء مما ذكر

168 - ظاهرة انبعاث الإلكترونات من سطح فلزي حين يسقط عليه ضوء ذو تردد معين :

الإشعاع      الانحلال النووي      الانشطار النووي      **التأثير الكهروضوئي**

169 - العامل الذي يحدد انبعاث إلكترون من فلز عند سقوط الضوء عليه :

**التردد**      شدة الشعاع الضوئي      الوقت المستغرق      كل ما سبق

170 - جسيم عديم الكتلة ويحمل كم من الطاقة :

**الفوتون**      الكم      جسيم ألفا      جسيم بيتا

171 - يرمز لثابت بلانك بالحرف ..... ويعادل  $6.626 \times 10^{-34}$  :

m      s      h      v



194 - أي مما يلي ليس من أفلاك P :

$P_{xy}$

$P_z$

$P_y$

$P_x$

195 - مستوى الطاقة الثاني يحتوي على :

فلك واحد

فلكين

ثلاثة أفلاك

أربعة أفلاك

196 - أقصى عدد للإلكترونات في مستوى الطاقة الثالث :

8 إلكترونات

الكثرونين

18 إلكترون

32 إلكترون

197 - للضوء المرئي والأشعة السينية والموجات الراديوية جميعاً نفس :

طول الموجة

التردد

الطاقة

السرعة

198 - افترض ماكس بلانك أن الأجسام الساخنة تصدر طاقة بكميات صغيرة محددة اسمها :

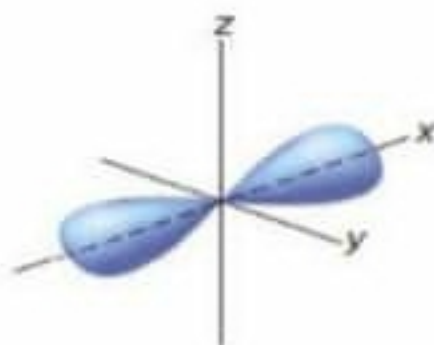
موجات

كمات

الكتلة

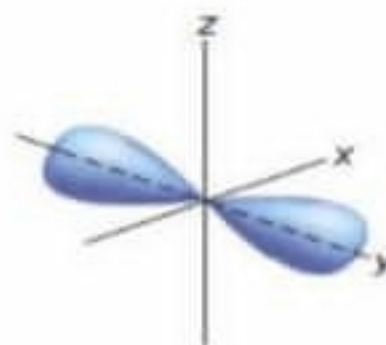
الوزن

199 - تنتمي هذه الأفلاك للمستوى الفرعي :

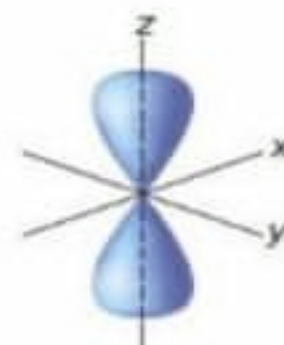


f

d



P

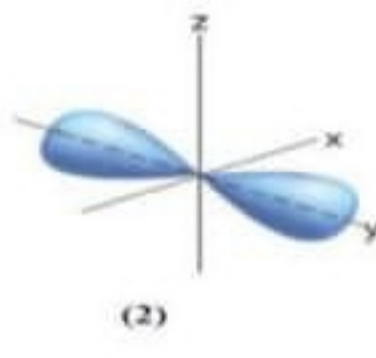


S

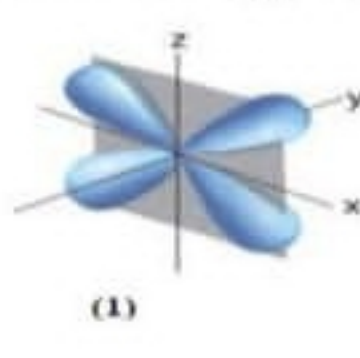
200 - الشكل الذي يحدد الفلك S :



(3)



(2)



(1)

2 و 1

3

2

1



4\_5893518007191210001.pdf

تم



7 من 21

مراجعة مادة العلوم للصف تاسع عام & الفصل الدراسي الأول & إعداد / أ. محمد طاهر & للعام الدراسي 2020 / 2021

54 - هو معيار للمقارنة :

المتغير المستقل < المتغير التابع < الضابط < المتغيرات الثابتة

55 - رأي مبني على المعلومات التي تم الحصول عليها :

الاستنتاج < الضابط < المتغير المستقل < الملاحظة

56 - علاقة في الطبيعة مدعومة بالعديد من التجارب :

القانون < النظرية < الاستنتاج < الملاحظة

57 - يجري من أجل اكتساب المعرفة بفرض المعرفة نفسها :

البحث النظري < البحث التطبيقي < التكنولوجيا < النظرية

58 - يجري من أجل حل مشكلة أو مسألة معينة :

البحث النظري < البحث التطبيقي < التكنولوجيا < النظرية

59 - العالم الذي اكتشف البنسلين بالصدفة هو :

ألكسندر فلمنج < دوبسون < جولييان هيل < مولينا رولاند

60 - العالم الذي اكتشف النايلون بالصدفة هو :

ألكسندر فلمنج < دوبسون < جولييان هيل < مولينا رولاند

61 - من الأشياء التي يجب ارتدائها في المختبر :

الملابس الفضفاضة < العدسات اللاصقة < النظارات الواقية < المجوهرات المتدلية

62 - يفضل إجراء التجارب في مختبر المدرسة :

لوحده < مع اصدقائك فقط < مع معلمك وأصدقائك < جميع ما ذكر

63 - الذي اكتشف تأثير مركبات الكلوروفلوروكربون على الأوزون :

مولينا وروولاند < ألكسندر فلمنج < دوبسون < جولييان هيل

64 - أي مما يلي يعد مثالاً على البحوث النظرية ؟

إنشاء عناصر صناعية لدراسة خواصها . < إيجاد طرائق لإبطاء الصدأ في حديد السفن .

إنتاج مواد بلاستيكية مقاومة للحرارة لاستخدامها في الفران المنزلية .

البحث عن وقود غير الجازولين لتشغيل السيارات .





- 160 - الفرق بين لأنواع الإشعاع يكون في :  
 ~ التردد فقط ~ الطول الموجب فقط ~ السعة فقط ~ **التردد والطول الموجي فقط**
- 161 - العلاقة بين التردد والطول الموجي :  
 ~ طردية ~ **عكسية** ~ يزداد التردد بزيادة الطول الموجي ~ متساوية
- 162 - العلاقة بين التردد والطاقة :  
 ~ **طردية** ~ عكسية ~ يزداد الطاقة بانخفاض التردد ~ متساوية
- 163 - العلاقة بين الطول الموجي والطاقة :  
 ~ طردية ~ **عكسية** ~ تزداد الطاقة بزيادة الطول الموجي ~ متساوية
- 164 - الطيف الذي تكون كل نقطة منه تتماشى مع طول موجي وتردد معين :  
 ~ طيف مستمر ~ طيف نتقطع ~ طيف امتصاص ~ طيف انبعاث
- 165 - بعد تحليل دقيق وجد أن تردد إحدى الموجات الكهرومغناطيسية  $7.8 \times 10^6 \text{ Hz}$  فكم يكون طولها الموجي ؟  
 ~ 37.5 m ~ **38.5m** ~ 39.5m ~ 38.5km
- 166 - الحد الأدنى من الطاقة الذي يمكن اكتسابه أو فقدانه عن طريق الذرة :  
 ~ التردد ~ الطول الموجي ~ السعة ~ **الكم**
- 167 - للضوء طبيعة :  
 ~ موجية فقط ~ **موجية وجسيمية** ~ جسيمية فقط ~ لاشيء مما ذكر
- 168 - ظاهرة انبعاث الإلكترونات من سطح فلزي حين يسقط عليه ضوء ذو تردد معين :  
 ~ الإشعاع ~ الإنحلال النووي ~ الإنشطار النووي ~ **التأثير الكهروضوئي**
- 169 - العامل الذي يحدد انبعاث إلكترون من فلز عند سقوط الضوء عليه :  
 ~ التردد ~ شدة الشعاع الضوئي ~ الوقت المستغرق ~ كل ما سبق
- 170 - جسيم عديم الكتلة ويحمل كم من الطاقة :  
 ~ **الفوتون** ~ الكم ~ جسيم ألفا ~ جسيم بيتا
- 171 - يرمز لثابت بلانك بالحرف ..... ويعادل  $6.626 \times 10^{-34}$  :  
 ~ m ~ s ~ h ~ v





183 - سبب القصور في نموذج بور :

- A ( لم يستطع تفسير طيف أي عنصر آخر .
- B ( لم يفسر السلوك الكيميائي للذرات .
- C ( وضع الخطوط الطيفية لذرة الهيدروجين .
- D ( A و B معا .

184 - العالم الذي افترض أن جميع الجسيمات المتحركة تتمتع بمواصفات موجية :

- دي بروغلي
- هوند
- بور
- رذرفورد

185 - العالم الذي افترض أنه من المستحيل معرفة سرعة وموقع أي جسيم في نفس الوقت بدقة :

- دي بروغلي
- أينشتاين
- ماكس بلانك
- مبدأ الشك لهايزنبرج

186 - النموذج الذي يتم فيه التعامل مع الإلكترونات كموجات :

- النموذج الميكانيكي الكمي
- نموذج بور
- نموذج رذرفورد
- نموذج طومسون

187 - المنطقة ثلاثية الأبعاد التي توجد حول النواة ويحتمل وجود الإلكترونات بها تسمى :

- النواة
- مدار الطاقة
- الفلك الذري
- الذرة

188 - عدد أرقام الكم في نموذج ميكانيكية الكم :

- 4
- 3
- 2
- 1

189 - يشير الحجم النسبي للأفلاك الذرية وطاقاتها :

- رقم الكم الرئيسي
- رقم الكم المغزلي
- رقم الكم الثانوي
- رقم الكم المغناطيسي

190 - كل مستوى طاقة أساسي يسمى :

- أفلاك ذرية
- مستوى الطاقة الرئيسي
- مستوى الطاقة الفرعي
- تحت المستوى

191 - الفلك S له شكل :

- دمبل
- دمبل مزدوج
- كروي
- مسطح

192 - الفلك P له شكل :

- دمبل
- دمبل مزدوج
- كروي
- مسطح

193 - الفلك d له شكل :

- دمبل
- دمبل مزدوج
- كروي
- مسطح

201 - يحتوي المستوى الرئيسي الثالث على المستويات الفرعية :

S,P,d,f

S,P,d

S,P

S

202 - تظهر الترددات الممتصة على شكل خطوط سوداء في :

كل ما ذكر

الطيف المستمر

طيف الامتصاص

طيف الانبعاث