

منطقة العاصمة التعليمية

الاجابة النموذجية

أولاً : الأسئلة الموضوعية (30 درجة)

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة علمياً لكل من العبارات التالية بوضع علامة (✓) في

المربع المقابل لها : (2×8)

50

درجة الاختبار

1. مادة جزيئاتها مترابطة وتتحرك حركة اهتزازية في مكانها هي المادة : ص 17

☒ الصلبة ☐ السائلة ☐ الغازية ☐ البلازما

2. أحد العناصر التالية يعتبر من الغازات النبيلة : ص 33

☐ الفلور ☒ النيون ☐ الكلور ☐ البروم
3. عدد إلكترونات المستوى الخارجي لعنصر الكلور ^{17}Cl : ص 34
☐ (2) إلكترون ☐ (8) إلكترون ☒ (7) إلكترون ☐ (17) إلكترون
4. من خصائص الماء الصالح للشرب عدا : ص 70
☐ لا طعم له ☐ لا لون له ☐ لا رائحة له ☒ لا يحتوي على الأملاح

5. الزاوية المحصورة بين الشعاع الساقط وعمود الانعكاس هي : ص 88

☐ الشعاع الساقط ☐ الشعاع المنعكس ☒ زاوية السقوط ☐ زاوية الانعكاس

6. نقطة في منتصف جسم العدسة وعلى المحور الأساسي هي : ص 110

☐ البؤرة ☒ المركز البصري ☐ البعد البؤري ☐ نصف قطر التكور

7. الجزء الملون من العين ويتحكم بحجم البؤبؤ هو : ص 145

☐ الصلبة ☐ القرنية ☐ الشبكية ☒ القزحية

8. أقوى العناصر البحرية تأثيراً على السواحل حيث تنشأ أشكالاً أرضية مثل رأس الصبية هي : ص 184

☐ الأنهار ☒ الأمواج ☐ الجليد ☐ الجاذبية الأرضية

السؤال الثاني : أكتب بين القوسين كلمة (صحيحة) للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) للعبارة

غير الصحيحة علمياً في كل مما يأتي : (1×8)

1. الذرة هي أصغر وحدة بنائية في العنصر. ص24 (صحيحة)
2. المرآة المستوية سطح مستو عاكس غير منفذ للضوء. ص93 (صحيحة)
3. ينتقل الضوء من وسط أكبر كثافة ضوئية إلى وسط أقل فينكسر مقترباً من العمود المقام. (خطأ) 107
4. العدسة المحدبة هي جسم زجاجي شفاف رقيق عند الوسط وسميك عند الأطراف. ص113 (خطأ)
5. بؤرة العدسة المقعرة تقديرية ولا يمكن استقبالها على حائل. ص113 (صحيحة)
6. الصورة المتكونة على الشبكية مقلوبة ومصغرة. ص150 (صحيحة)
7. تتكون الصور أمام الشبكية في طول النظر. ص152 (خطأ)
8. تعتبر الصخور من المواد جيدة لتوصيل الحرارة. ص174 (خطأ)

السؤال الثالث : في الجدول التالي اختر العبارة أو الشكل من المجموعة (ب) وأكتب رقمها

أمام ما يناسبها من عبارات المجموعة (أ) : (1×6)

الرقم	المجموعة (أ)	المجموعة (ب)
(1)	- مستوى الطاقة الأول يتشعب ب ص28	1. (2) إلكترون
(3)	- مستوى الطاقة الثالث يتشعب ب	2. (8) إلكترون 3. (18) إلكترون
(2)	- انعكاس يحدث عند سقوط الأشعة على سطح أملس مصقول ص 88	1. الانكسار
(3)	- انعكاس يحدث عند سقوط الأشعة على سطح خشن	2. الانعكاس المنتظم 3. الانعكاس غير المنتظم
(3)	- تفاعل كيميائي يتحد خلاله الفلز مع الأكسجين مكوناً أكسيد الفلز ص176	1. التكرين
(1)	- عملية إذابة وتحلل الصخور الجيرية بسبب تفاعلها مع غاز ثاني أكسيد الكربون المذاب في الماء ص176	2. الاختزال 3. الأكسدة

ثانياً : الأسئلة المقالية (20) درجة :

السؤال الرابع : (أ) علل لما يأتي تعليلاً علمياً سليماً : (2 × 2)

1- تتركز كتلة الذرة في النواة. ص24

الإجابة : لأنها تضم البروتونات والنيوترونات، وكتلتاهما متقاربتان.

2- الشعاع الساقط عمودياً على السطح الفاصل بين وسطين شفافين مختلفين ينفذ على استقامة دون أن ينحرف عن

مساره. ص107

الإجابة : لأن زاوية السقوط = زاوية الانكسار = صفر.

6

السؤال الرابع (ب) قارن من خلال الجدول التالي : (2 × 3)

وجه المقارنة	النيوترون	البروتون
نوع الشحنة ص23	عديم الشحنة	موجبة الشحنة
وجه المقارنة	طول النظر	قصر النظر
لعالجه تستخدم عدسة 152 ص	عدسة محدبة	عدسة مقعرة
وجه المقارنة	تقليب التربة	إفراز جذور النباتات الأحماض العضوية
نوع التجوية ص177	تجوية ميكانيكية	تجوية كيميائية

السؤال الخامس (أ) : واحد مما يلي لا ينتمي للمجموعة، ضع تحته خط مع ذكر السبب : (2 × 2)

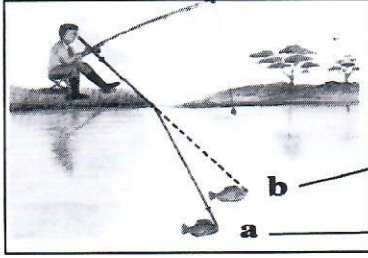
1- (مرآة جانبي السيارة - مرآة مواقف السيارات - مرآة المحلات التجارية - مرآة طبيب الأسنان) ص91

السبب: لأنها مرآة مقعرة، أما البقية مرايا محدبة.

2- (التكرين - الأكسدة - الكهوف - الحيوانات الحفارة كالديدان) ص176

السبب: لأنها تجوية ميكانيكية، أما الباقي من عوامل التجوية الكيميائية.

السؤال الخامس (ب): أجب عن المطلوب فيما يلي: (4 × 1)



1. يواجه الصياد صعوبة في تحديد موقع السمك الحقيقي.

ص 130

أ- الموقع الحقيقي للسمكة عند الموقع (a)

ب- السبب : ارتفاع موقع السمكة بسبب انكسار الضوء.

2

2. من خلال دراستك لموضوع أهمية جودة الماء، ساعد خالد في التعرف على الماء الصالح

للشرب من خلال فحص عينات مختلفة من الماء: ص 69

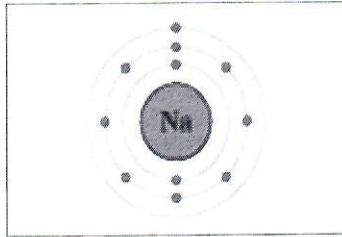
2

PH=9.1 (3)	PH=7.4 (2)	PH=5.2 (1)
-----------------	-----------------	-----------------

أ- الماء الصالح للشرب هو الكأس رقم (2).

ب- السبب : لأن درجة الحموضة للماء الصالح للشرب تتراوح بين (8.5) و (6.5).

2



3. أدرس الشكل التالي، ثم أكمل الجدول :

ص 23

العنصر	العدد الذري	عدد الإلكترونات	عدد النيوترونات	العدد الكتلي
23 Na 11	11	11	12	23

10

س 5

انتهت الأسئلة ،،، بالتوفيق والنجاح