

تم تحميل هذا الملف من موقع ملفات الكويت التعليمية



[com.kwedufiles.www//:https](https://www.kwedufiles.com)

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثامن اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/8>

* للحصول على جميع أوراق الصف الثامن في مادة علوم وجميع الفصول, اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/8science>

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

<https://www.kwedufiles.com/8science1>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الثامن اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/grade8>

[bot_kwlinks/me.t//:https](https://me.t/bot_kwlinks)

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا

الروابط التالية هي روابط الصف الثامن على مواقع التواصل الاجتماعي

مجموعة الفيسبوك

صفحة الفيسبوك

مجموعة التلغرام

بوت التلغرام

قناة التلغرام

رياضيات على التلغرام

اختبار تجريبي نهاية الفترة الدراسية الأولى

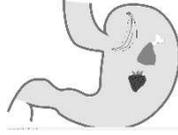
الصف الثامن العام الدراسي ٢٠١٨ / ٢٠١٩

السؤال الأول :

اختر الإجابة الصحيحة علميا مما يلي وضع علامة (✓) في المربع المقابل لها (٨ × ٢)

(١) جميع الأدلة التالية تدل على حدوث التغير الكيميائي عدا:

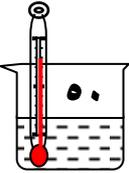


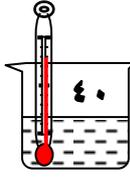


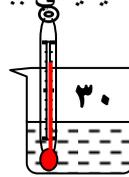


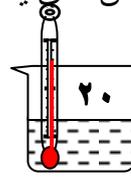


(٢) الكأس الذي يحدث فيه التفاعل الكيميائي ببطء هو:









١٦

(٣) جميع الاجسام التالية نراها لأنها تصدر اشعة ضوئية تصل الى العين مباشرة عدا

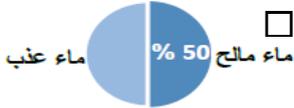


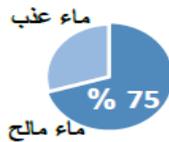






(٤) الشكل الصحيح الذي يوضح النسبة بين الماء العذب والمالح في الأرض هو :

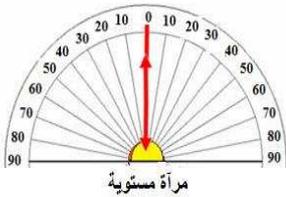








(٥) الشعاع الساقط عموديا على السطح العاكس تكون زاوية سقوطه تساوي



٦٠°

٤٥°

١٨٠°

٩٠°

(٦) اذا كانت الكثافة الضوئية لقلب الليف الضوئي تساوي (١,٥) فان الكثافة الضوئية للعاكس يجب ان تساوي :

١,٧

١,٦

١,٣

١,٥

(٧) الخاصية الفلزية أكبر مايمكن عند العنصر

A

X

Y

Z

(٨) الرقم (١) يشير الى:

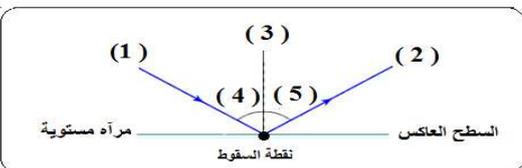
الشعاع المنعكس

زاوية الانعكاس

الشعاع الساقط

زاوية السقوط

العدد الذري	الرمز الكيميائي	الاسم العربي	الاسم اللاتيني	العدد الذري	الرمز الكيميائي	الاسم العربي	الاسم اللاتيني
1	H	الهيدروجين	Hydrogenium	11	Na	الصوديوم	Natrium
2	He	الهيليوم	Helium	12	Mg	المغنيسيوم	Magnesium
3	Li	الليثيوم	Lithium	13	Al	الالومنيوم	Aluminium
4	Be	البريليوم	Beryllium	14	Si	السيليكون	Silicium
5	B	البورون	Boron	15	P	الفوسفور	Phosphorus
6	C	الكربون	Carbonum	16	S	الكبريت	Sulfur
7	N	النيتروجين	Nitrogenium	17	Cl	الكلور	Chlorium
8	O	الأكسجين	Oxygenium	18	Ar	الأرجون	Argentum
9	F	الفلور	Fluorinum	19	K	البوتاسيوم	Potassium
10	Ne	النيون	Neon	20	Ca	الكالسيوم	Calcium
11	Na	الصوديوم	Natrium	21	Sc	اليتريوم	Scandium
12	Mg	المغنيسيوم	Magnesium	22	Ti	التيتانيوم	Titanium
13	Al	الالومنيوم	Aluminium	23	V	الفاناديوم	Vanadium
14	Si	السيليكون	Silicium	24	Cr	الكروم	Chromium
15	P	الفوسفور	Phosphorus	25	Mn	المنغنيز	Manganese
16	S	الكبريت	Sulfur	26	Fe	الحديد	Ferrum
17	Cl	الكلور	Chlorium	27	Co	الكوبالت	Cobaltum
18	Ar	الأرجون	Argentum	28	Ni	النيكل	Nickel
19	K	البوتاسيوم	Potassium	29	Cu	النحاس	Cuprum
20	Ca	الكالسيوم	Calcium	30	Zn	الزنك	Zincum
21	Sc	اليتريوم	Scandium	31	Ga	الغاليوم	Gallium
22	Ti	التيتانيوم	Titanium	32	Ge	الجرمانيوم	Germanium
23	V	الفاناديوم	Vanadium	33	As	الآرسين	Arsenicum
24	Cr	الكروم	Chromium	34	Se	السيلينيوم	Selenium
25	Mn	المنغنيز	Manganese	35	Br	البروم	Bromum
26	Fe	الحديد	Ferrum	36	Kr	الكربتون	Kryptonum
27	Co	الكوبالت	Cobaltum	37	Rb	الروبيديوم	Rubidium
28	Ni	النيكل	Nickel	38	Sr	السترونشيوم	Strontium
29	Cu	النحاس	Cuprum	39	Y	اليتريريوم	Yttrium
30	Zn	الزنك	Zincum	40	Zr	الزركونيوم	Zirconium
31	Ga	الغاليوم	Gallium	41	Nb	النيوبيوم	Niobium
32	Ge	الجرمانيوم	Germanium	42	Mo	الموليبدينوم	Molybdenum
33	As	الآرسين	Arsenicum	43	Tc	التكنيشيوم	Technetium
34	Se	السيلينيوم	Selenium	44	Ru	الروثينيوم	Ruthenium
35	Br	البروم	Bromum	45	Rh	الريثينيوم	Rhodium
36	Kr	الكربتون	Kryptonum	46	Pd	البلاديوم	Palladium
37	Rb	الروبيديوم	Rubidium	47	Ag	الفضة	Argentum
38	Sr	السترونشيوم	Strontium	48	Cd	الكاديوم	Cadmium
39	Y	اليتريريوم	Yttrium	49	In	الإنديوم	Indium
40	Zr	الزركونيوم	Zirconium	50	Sn	القصدير	Stannum
41	Nb	النيوبيوم	Niobium	51	Sb	الستيب	Antimonium
42	Mo	الموليبدينوم	Molybdenum	52	Te	التيلور	Tellurium
43	Tc	التكنيشيوم	Technetium	53	I	اليود	Iodum
44	Ru	الروثينيوم	Ruthenium	54	Xe	الزينون	Xenon
45	Rh	الريثينيوم	Rhodium	55	Ba	الباريوم	Barium
46	Pd	البلاديوم	Palladium	56	La	اللانثان	Lanthanum
47	Ag	الفضة	Argentum	57	Ce	السييريوم	Cerium
48	Cd	الكاديوم	Cadmium	58	Pr	البروميثيوم	Praseodymium
49	In	الإنديوم	Indium	59	Nd	النيوديميوم	Neodymium
50	Sn	القصدير	Stannum	60	Pm	البروميثيوم	Promethium
51	Sb	الستيب	Antimonium	61	Sm	السمريوم	Samarium
52	Te	التيلور	Tellurium	62	Eu	اليوروبيوم	Europium
53	I	اليود	Iodum	63	Gd	الجادولينيوم	Gadolinium
54	Xe	الزينون	Xenon	64	Tb	التربيوم	Terbium
55	Ba	الباريوم	Barium	65	Dy	الديسبريميوم	Dysprosium
56	La	اللانثان	Lanthanum	66	Ho	الهولميوم	Holmium
57	Ce	السييريوم	Cerium	67	Er	اليريبيوم	Erbium
58	Pr	البروميثيوم	Praseodymium	68	Tm	الثولميوم	Thulium
59	Nd	النيوديميوم	Neodymium	69	Yb	اليوبيوم	Ytterbium
60	Pm	البروميثيوم	Promethium	70	Lu	اللوتشيوم	Lutetium
61	Sm	السمريوم	Samarium				
62	Eu	اليوروبيوم	Europium				
63	Gd	الجادولينيوم	Gadolinium				
64	Tb	التربيوم	Terbium				
65	Dy	الديسبريميوم	Dysprosium				
66	Ho	الهولميوم	Holmium				
67	Er	اليريبيوم	Erbium				
68	Tm	الثولميوم	Thulium				
69	Yb	اليوبيوم	Ytterbium				
70	Lu	اللوتشيوم	Lutetium				



السؤال الثاني :

(أ) اكتب بين القوسين كلمة (صحيحة) امام العبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) امام العبارة الغير صحيحة في كل مما يلي: (٨ × ١)

- (١) العدد الذري هو عدد البروتونات في نواة ذرة العنصر. (.....)
- (٢) تعتمد دولة الكويت علي تحلية ماء البحر للحصول علي ماء الشرب . (.....)
- (٣) الماء العذب الصالح للشرب يكون خاليا من الاملاح. (.....)
- (٤) كلما زادت الكثافة الضوئية للوسط كلما زادت سرعة الضوء فيه. (.....)
- (٥) الأراضي الرملية الصحراوية تقاوم التعرية اكثر من الأرض المزروعة . (.....)
- (٦) عندما يرفع الشخص يده اليمنى فإن صورته ترفع اليد اليسرى. (.....)
- (٧) تكرار تمدد المعادن وانكماشها في الصخور يؤدي الى تفككها وتفتتها . (.....)
- (٨) جذور النباتات تعمل على تثبيت التربة لذلك تقاوم عوامل التعرية . (.....)

(ب) في الجدول التالي اختر العبارة من المجموعة (ب) و اكتب رقمها امام ما يناسبها من عبارات المجموعة (أ)

: (٦ × ١)

المجموعة (ب)	المجموعة (أ)	الرقم
(١) الغازية (٢) السائلة (٣) الصلبة (٤) البلازما	حالة المادة التي لها شكل ثابت وحجم ثابت	(....)
	حالة المادة التي لها حجم ثابت وشكل يتغير بتغير الوعاء	(....)
	حالة المادة التي ليس لها حجم ثابت وليس لها شكل ثابت	(....)

المجموعة (ب)	المجموعة (أ)	الرقم
(١) قصر النظر (٢) طول النظر (٣) عدسة العين (٤) القرحة	تتحكم بحجم البؤبؤ وبكمية الضوء التي تدخل إلي العين	(....)
	تكسر وتجمع الأشعة الضوئية لتكون الصور علي الشبكية	(....)
	عيب الإبصار الذي تكون الصورة فيه أمام الشبكية	(....)

(ج) أي مما يلي لا ينتمي إلى المجموعة مع ذكر السبب : (٢ × ١)



الذي لا ينتمي هو :

السبب :

البناء الضوئي - التنفس - طهي الطعام - التحليل الكهربائي للماء

الذي لا ينتمي هو :

السبب :

(أ) أكمل المخطط التالي: (١ × ٣)

أنواع التجوية



(ب) ادرس الرسومات التالية ثم اجب عما يلي: (١ × ٣)



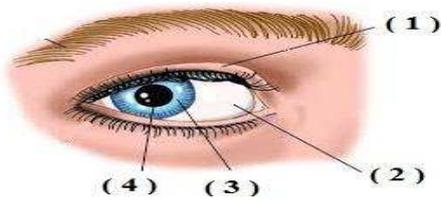
(ج)

(أ)

(ب)

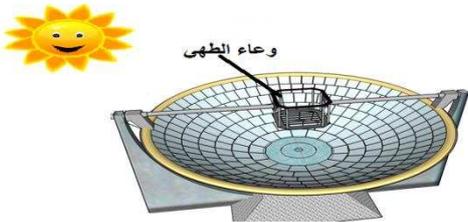
(١) الترتيب الصحيح بخار ثم ثلج ثم ماء هو

..... ثم



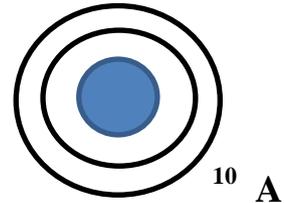
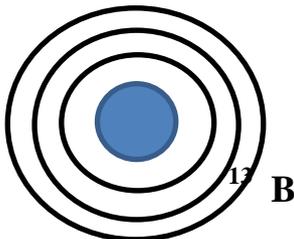
(٢) الصلبة يمثلها الرقم

البؤبؤ يمثلها الرقم



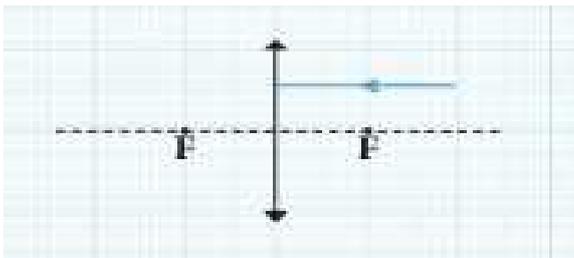
(٣) الجهاز الذي امامك يسمى

نوع المرايا التي تستخدم فيه

(ج) وضح بالرسم التوزيع الإلكتروني لذرات عناصر أعدادها الذرية (١ × ١) ¹³ B ¹⁰ A

(د) ارسم مسار الشعاع الذي يسقط على أحد وجهي العدسة

المحدبة موازيا للمحور الأصلي (١ × ١)



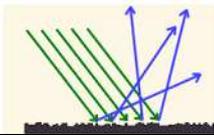
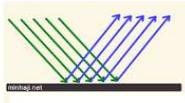
(هـ) زن المعادلات الكيميائية التالية :- (١ × ١)

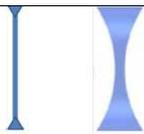
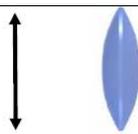


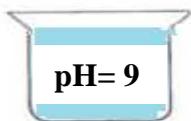
السؤال الرابع

(أ) قارن بين كلا مما يلي كما هو مطلوب : (١٠ × ٥)

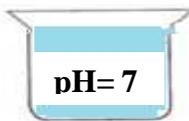
وجه المقارنة	حجم الأيون الموجب	حجم الأيون السالب
بالنسبة الى حجم الذرة أكبر / أصغر		

وجه المقارنة		
نوع الإنعكاس		
نوع السطح		

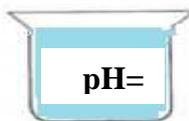
وجه المقارنة		
اسم العدسة		
الإستخدام		



(3)



(2)



(1)

(ب) أجب عن الأسئلة التالية : (٤ × ١)

(١) الماء الصالح للشرب يوجد في الكأس



بم تفسر ماء الآبار صالح للشرب ؟

(٢) بم تفسر يرى الصياد السمكة في غير موقعها الحقيقي ؟



(٣) بم تفسر انكسار الضوء مهم في حياتنا