



مؤسسة الإمارات للتعليم المدرسي
EMIRATES SCHOOLS ESTABLISHMENT

مدرسة جمانة بنت أبي طالب للحلقة الثانية بنات

مراجعة هيكل العلوم للصف الخامس و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الثاني 2023 / 2024 م

تجميع أسئلة و صفحات الهيكل

إعداد المعلمة : نجوى الحوسني

ملاحظة مهمة : المراجعات لا تغني عن الكتاب

هيكل امتحان العلوم للصف الخامس و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الثاني 2023-2024م

الوحدة	الدرس	الصفحة
الوحدة 5	الدرس 1	274 ، 275 ، 277
	الدرس 2	291 ، 295
مراجعة الوحدة 5		من 305 إلى 308
الوحدة 6	الدرس 1	321 ، 322
	الدرس 2	332 ، 333 ، 339
	الدرس 3	349 ، 350
مراجعة الوحدة 6		من 357 إلى 361
الوحدة 7	الدرس 1	372
	الدرس 2	388 ، 389 ، 390 ، 392 ، 395
مراجعة الوحدة 7		414

ملاحظات هامة :

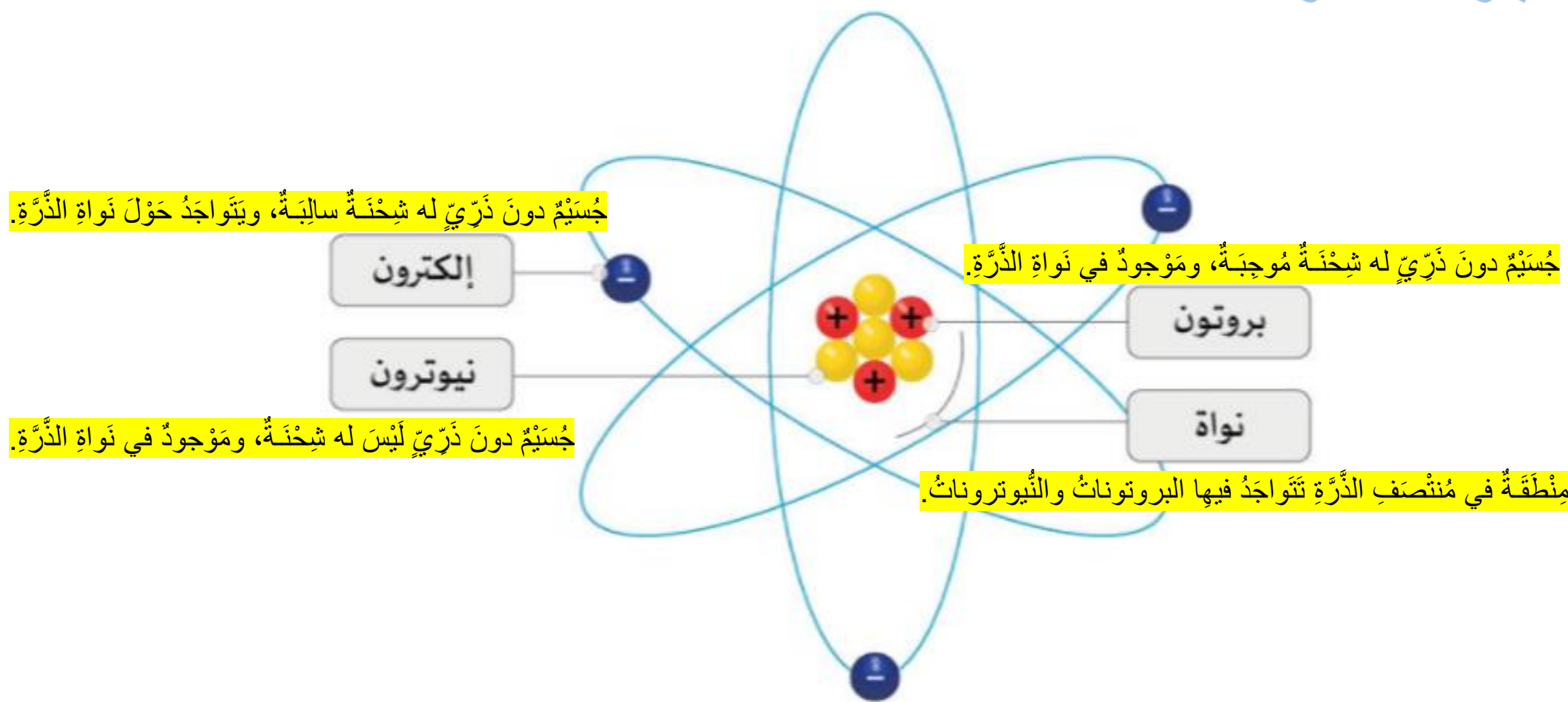
- التركيز على مذاكرة الصفحة كاملة (الشرح + الصور + سؤال مراجعة سريعة)
- بالنسبة للصور و الأشكال (الشرح المكتوب تحت الصورة مهم جداً بالإضافة إلى البيانات المكتوبة على الصورة)
- صفحة مراجعة الدرس (نهاية كل درس) و صفحات مراجعة الوحدة (نهاية الوحدة) أسئلتها مهمة جداً و دائماً ترد في الامتحانات النهائية .

الصفحة 274

الدرس 1 : العناصر

الوحدة : 5

أجزاء الذرة



الجُسَيْمُ	الشَّحْنَةُ	المَوْقِعُ
بروتون	مُوجِبَةٌ (+)	النَّوَاةُ
نيوترون	مُتَعَادِلَةٌ (0)	النَّوَاةُ
إلكترون	سَالِبَةٌ (-)	خَارِجَ النَّوَاةِ

الوحدة : 5

الدرس 1 : العناصر

الصفحة 274

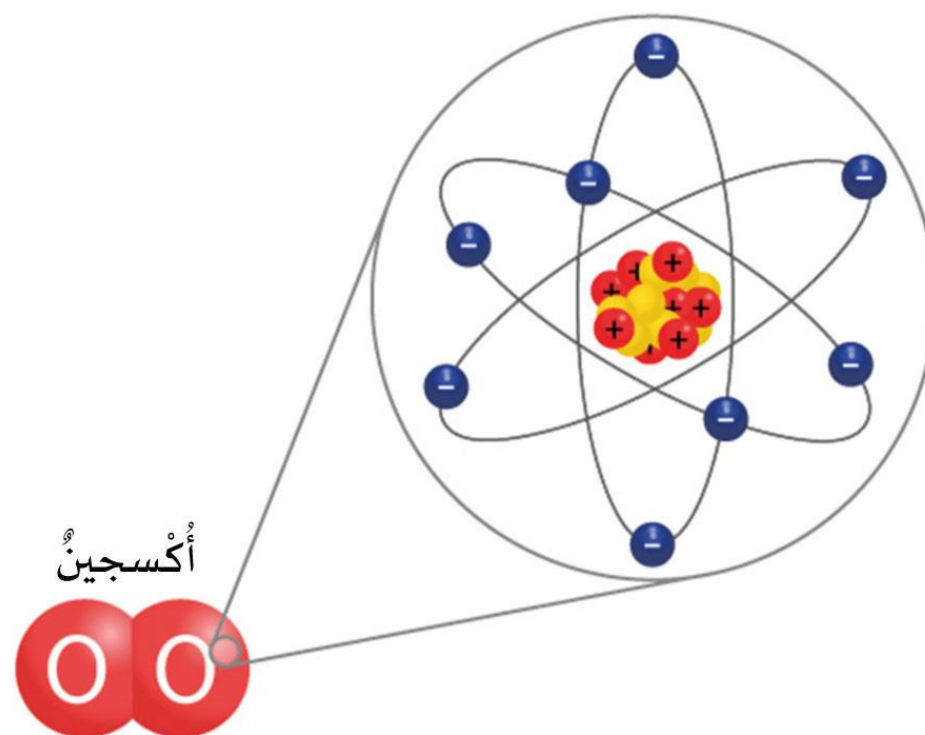
نموذج بور للذرة

قراءة رَسْم

ما العُنصرُ الَّذي تكونُ هذه إحدى ذَرَّاته؟
دليل: لَدِيهِ 8 بروتونات و 8 إلكترونات و 8 نيوترونات.

حقيقة الذَّرَّاتُ مُعْظَمُهَا فَرَاغٌ. وَالتَّوَاةُ دَاخِلَ الذَّرَّةِ تُشْبِهُ حَصَاةً فِي مَلْعَبِ كُرَّةِ الْقَدَمِ.

274
الشرح



12- تَحْتَوِي ذَرَّةُ الْأُكْسِجِينِ عَلَى 8 بروتونات و 8 نيوترونات و 8 إلكترونات. إِذَا كُنَّا نَحْسَبُ كُتْلَتَهَا الذَّرِّيَّةَ تُسَاوِي 16 amu

الكُتْلَةُ الذَّرِّيَّةُ = عَدَدُ البروتونات + عَدَدُ النيوترونات

الوحدة : 5	الدرس 1 : العناصر	الصفحة 274
------------	-------------------	------------

Niels Bohr's model of an atom looked like a(n).....	نموذج نيلز بور للذرة يشبه.....
---	--------------------------------

الشحنة الكهربائية ☐

المجرة ☐

النظام الشمسي ☐

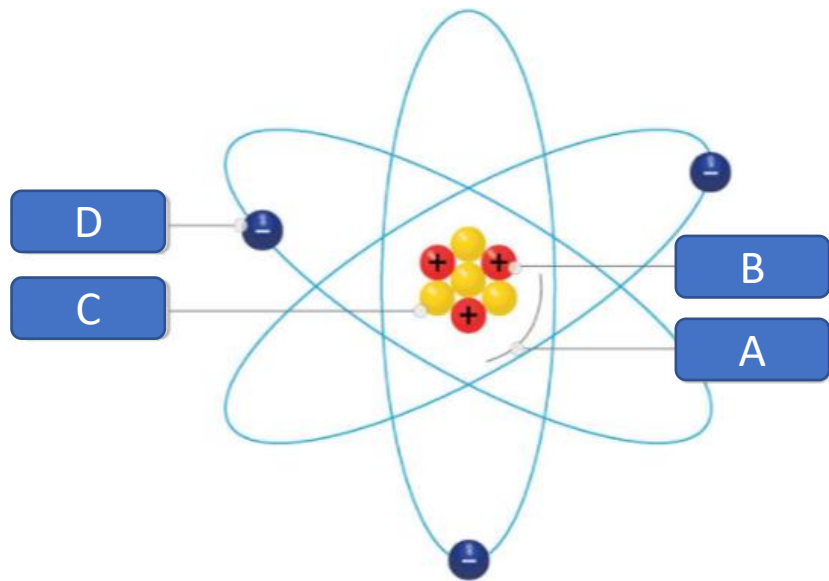
السحاب ☐

استناداً إلى الجدول أدناه، أي حرف مما يلي يقابل تعريفاً صحيحاً **للنيوترون**؟

مركز الذرة ومكون من بروتونات ونيوترونات.	A
جسيم له شحنة واحدة كهربائية موجبة.	B
جسيم له شحنة واحدة كهربائية سالبة.	C
جسيم دون شحنة كهربائية – متعادل.	D

الوحدة : 5	الدرس 1 : العناصر	الصفحة 274
------------	-------------------	------------

ادرسى الشكل ثم ظللى الإجابة الصحيحة فيما يلى :



- يشير الرمز B إلى جسيم له شحنة واحدة كهربائية موجبة و يعرف بـ....

- ☐ النواة ☐ البروتون ☐ النيوترون ☐ الإلكترون

- يشير الرمز C إلى جسيم دون شحنة كهربائية - متعادل و يعرف بـ....

- ☐ النواة ☐ البروتون ☐ النيوترون ☐ الإلكترون

- يشير الرمز D إلى جسيم له شحنة واحدة كهربائية سالبة و يعرف بـ....

- ☐ النواة ☐ البروتون ☐ النيوترون ☐ الإلكترون

- هي مركز الذرة و مكونة من بروتونات و نيوترونات

- ☐ النواة ☐ البروتون ☐ النيوترون ☐ الإلكترون

الصفحة 274

الدرس 1 : العناصر

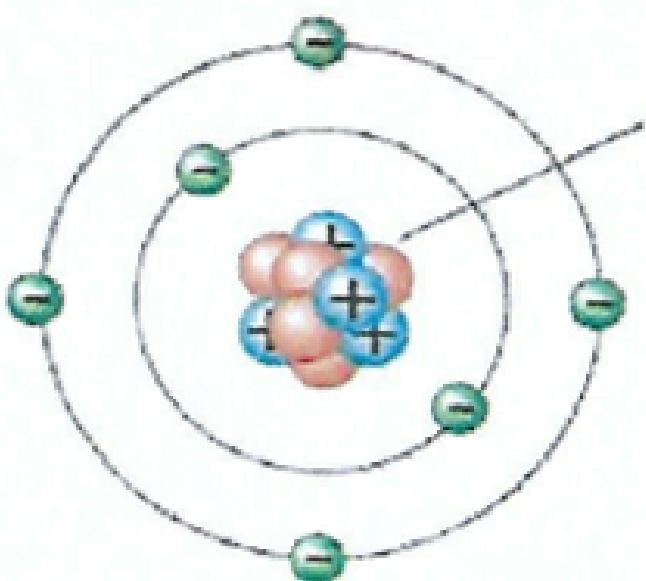
الوحدة : 5

أسئلة كتابية من نماذج اختبارات سابقة

3 درجات

السؤال الثاني

إذا علمت ان أجزاء الذرة هي (الإلكترونات-البروتونات – النيوترونات)
من الشكل المجاور :



1- الكرة الموجبة تشير الى-----

2- الكرات السالبة تشير الى-----

3- الكرات الغير مشحونة تشير الى؟-----

- أيها له شحنة سالبة ؟

○ النيوترون

○ الإلكترون

○ البروتون

○ النواة

الصفحة 275

الدرس 1 : العناصر

الوحدة : 5

A student made this model of carbon dioxide molecule.

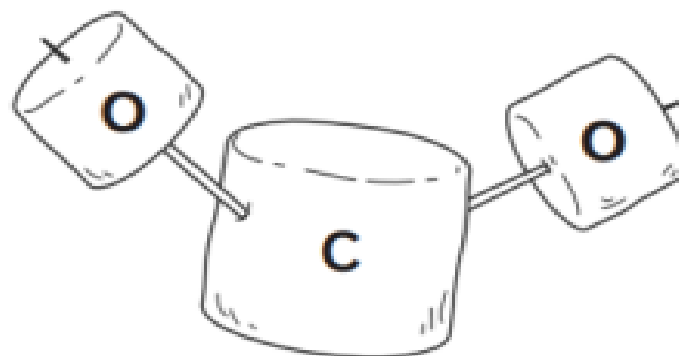
which has one carbon atom and two oxygen atoms.

What is the correct chemical formula of carbon dioxide?

يصنع طالب هذا النموذج لجزيء ثاني أكسيد الكربون.

الذي يتكون من ذرة كربون واحدة وذرتي أكسجين.

ما الصيغة الكيميائية الصحيحة لثاني أكسيد الكربون؟



CO_2 ☐

2CO ☐

C_2O_3 ☐

C_2O ☐

يُمثِّلُ العلماءُ الجُزيئاتَ باستخدامَ مجموعةٍ منَ الحُرُوفِ والأرقامِ. يُسمَّى هذا التَّمثِيلُ بالصِّغَةِ الكِيمِيائِيَّةِ. تُمثِّلُ الأحرفُ نَوْعَ الذَّراتِ في الجُزيءِ، بينما تُمثِّلُ الأرقامُ الَّتِي تُسمَّى بالأرقامِ السُّفْلِيَّةِ عَدَدَ الذَّراتِ الموجودةِ مِنْ كُلِّ نَوْعٍ.

الصِّغَةُ الكِيمِيائِيَّةُ

يَتَكَوَّنُ جُزْيُءُ ثَانِي أُكْسِيدِ الكَرْبُونِ مِنْ الكَرْبُونِ وَالْأُكْسِجِينِ.

CO_2

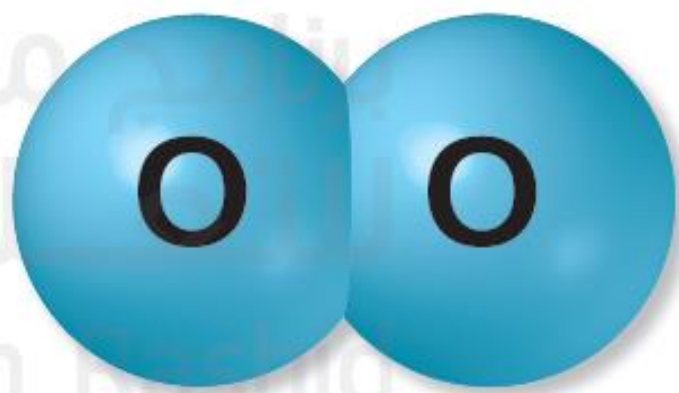
الرَّقْمُ السُّفْلِيُّ يُوَضِّحُ بِأَنَّ هُنَاكَ ذَرَّتَيْنِ مِنَ الْأُكْسِجِينِ فِي الْجُزْيِءِ.

هُنَاكَ ذَرَّةٌ وَاحِدَةٌ مِنَ الكَرْبُونِ فِي الْجُزْيِءِ.

الصفحة 275

الدرس 1 : العناصر

الوحدة : 5

ادرسى الشكل ثم ظللى الإجابة الصحيحة فيما يلى :

- ما نوع النموذج الذي يظهر في الشكل ؟ و مم يتكون

- ☐ عنصر الأكسجين و يتكون من ذرتين ☐ ذرة الأكسجين و يتكون من عنصرين
☐ جزئ الأكسجين و يتكون من ذرتين ☐ نواة أكسجين

- عندما يتكون جزيء من عناصر ترتبط ترتبط الذرات معا من خلال..

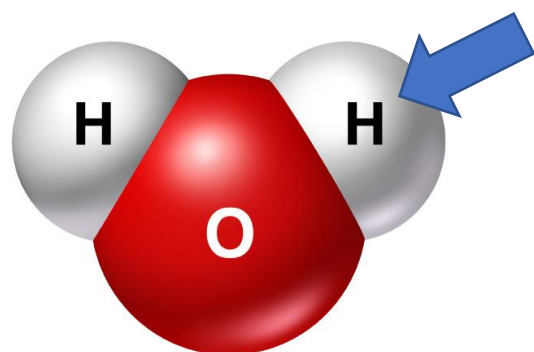
- ☐ بروتوناتها ☐ نيوتروناتها
☐ إلكتروناتها ☐ النواة

الصفحة 275

الدرس 1 : العناصر

الوحدة : 5

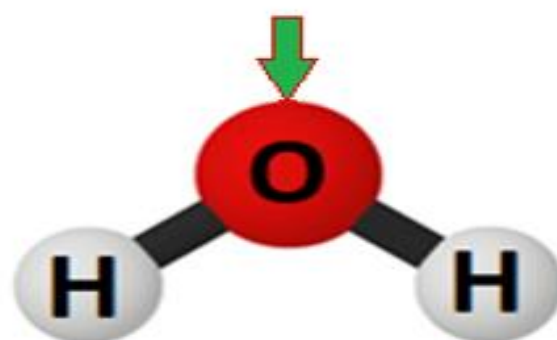
- الشكل أدناه يوضح جزيء الماء . يشير السهم إلى ...



جُزَيء الماء

☐ بروتون☐ الكترون☐ نواة☐ ذرة

الشكل أدناه، يوضح تركيب جزيء الماء ، أي مما يلي يشير إليه السهم؟

☐ جزيء هيدروجين☐ ذرة هيدروجين☐ جزيء أكسجين☐ ذرة أكسجين

- تعرف العلماء إلى عنصرٍ مختلفة الخواص

☐ 118☐ 18☐ 180☐ 120

الوحدة : 5	الدرس 1 : العناصر	الصفحة 277
------------	-------------------	------------

المِفْتَاحُ

الفلزات	صَلْبٌ = الْأَسْوَدُ
اللافلزات	سَائِلٌ = الْأَحْمَرُ
أشباه الفلزات	غازيٌّ = الْأَزْرَقُ

ادرسى الشكل ثم ظللى الإجابة الصحيحة فيما يلى :

- الفلز الوحيد الموجود في الحالة السائلة بدرجة حرارة الغرفة هو

○ الألمنيوم ○ الحديد ○ الزئبق ○ النحاس

At room temperature the element **mercury** is.....

في درجة حرارة الغرفة يكون **الزئبق**

○ صلب ○ غاز ○ شبه صلب ○ سائل

الوحدة : 5	الدرس 1 : العناصر	الصفحة 277
------------	-------------------	------------

- العناصر الموجودة في أي عمود في الجدول الدوري لها :

- ☐ خصائص متشابهة
 ☐ الكتلة الذرية نفسها
 ☐ عدد البروتونات نفسه
 ☐ لا يوجد شيء مشترك بينها

<p>Each column in the periodic table contains elements that have the same</p>	<p>يحتوي كل عمود في الجدول الدوري على عناصر متشابهة في</p>
---	--

- ☐ عدد النيترونات
 ☐ عدد البروتونات
 ☐ الكتلة الذرية
 ☐ الخواص الكيميائية

- أي العناصر يزيد احتمال أن تكون باهتة ؟

- ☐ الكربون
 ☐ الألمنيوم
 ☐ الزئبق
 ☐ الصوديوم

الصفحة 277

الدرس 1 : العناصر

الوحدة : 5

في الشكل أدناه، كم يزيد عدد البروتونات في ذرة الكبريت عن ذرة النيتروجين؟

نيتروجين
Nitrogenكبريت
Sulfur

7 ○

9 ○

16 ○

23 ○

- أي المواد يزيد احتمال توصيلها للحرارة ؟

○ الفلزات ○ اللافلزات ○ أشباه الفلزات ○ الهيليوم

- أي العناصر يزيد احتمال توصيله للحرارة و الكهرباء ؟

○ النيتروجين ○ الألمنيوم ○ الهيليوم ○ الأكسجين

الوحدة : 5	الدرس 1 : العناصر	الصفحة 277
------------	-------------------	------------

المِفْتَاحُ

صُلْبٌ = الْأَسْوَدُ	الفِلِزَاتُ
سَائِلٌ = الْأَحْمَرُ	الَلَا فِلِزَاتُ
غازِيٌ = الْأَزْرَقُ	أَشْبَاهُ الْفِلِزَاتِ

عربي - العربية

اسماء الفترات

1 IA																	13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	18 VIIIA
1 H Hydrogen 1.008																	5 B Boron 10.81	6 C Carbon 12.011	7 N Nitrogen 14.007	8 O Oxygen 15.999	9 F Fluorine 18.99840323	10 Ne Neon 20.1797
3 Li Lithium 6.94	4 Be Beryllium 9.012238											11 Na Sodium 22.98976928	12 Mg Magnesium 24.305	13 Al Aluminium 26.9815386	14 Si Silicon 28.085	15 P Phosphorus 30.973761998	16 S Sulfur 32.06	17 Cl Chlorine 35.45	18 Ar Argon 39.948			
19 K Potassium 39.0983	20 Ca Calcium 40.078	21 Sc Scandium 44.955908	22 Ti Titanium 47.867	23 V Vanadium 50.9415	24 Cr Chromium 51.9961	25 Mn Manganese 54.938044	26 Fe Iron 55.845	27 Co Cobalt 58.933194	28 Ni Nickel 58.6934	29 Cu Copper 63.546	30 Zn Zinc 65.38	31 Ga Gallium 69.723	32 Ge Germanium 72.630	33 As Arsenic 74.921595	34 Se Selenium 78.971	35 Br Bromine 79.904	36 Kr Krypton 83.798					
37 Rb Rubidium 85.4678	38 Sr Strontium 87.62	39 Y Yttrium 88.90584	40 Zr Zirconium 91.224	41 Nb Niobium 92.90637	42 Mo Molybdenum 95.95	43 Tc Technetium (98)	44 Ru Ruthenium 101.07	45 Rh Rhodium 102.90550	46 Pd Palladium 106.42	47 Ag Silver 107.8682	48 Cd Cadmium 112.414	49 In Indium 114.818	50 Sn Tin 118.710	51 Sb Antimony 121.760	52 Te Tellurium 127.60	53 I Iodine 126.90447	54 Xe Xenon 131.29					
55 Cs Cesium 132.90545196	56 Ba Barium 137.327	57 - 71 Lanthanoids		72 Hf Hafnium 178.49	73 Ta Tantalum 180.94788	74 W Tungsten 183.84	75 Re Rhenium 186.207	76 Os Osmium 190.23	77 Ir Iridium 192.222	78 Pt Platinum 195.084	79 Au Gold 196.966569	80 Hg Mercury 200.592	81 Tl Thallium 204.38	82 Pb Lead 207.2	83 Bi Bismuth 208.98040	84 Po Polonium (209)	85 At Astatine (210)	86 Rn Radon (222)				
87 Fr Francium (223)	88 Ra Radium (226)	89 - 103 Actinoids		104 Rf Rutherfordium (261)	105 Db Dubnium (268)	106 Sg Seaborgium (269)	107 Bh Bohrium (270)	108 Hs Hassium (285)	109 Mt Meitnerium (276)	110 Ds Darmstadtium (281)	111 Rg Roentgenium (282)	112 Cn Copernicium (284)	113 Nh Nihonium (286)	114 Fl Flerovium (289)	115 Mc Moscovium (290)	116 Lv Livermorium (293)	117 Ts Tennessine (294)	118 Og Oganesson (294)				

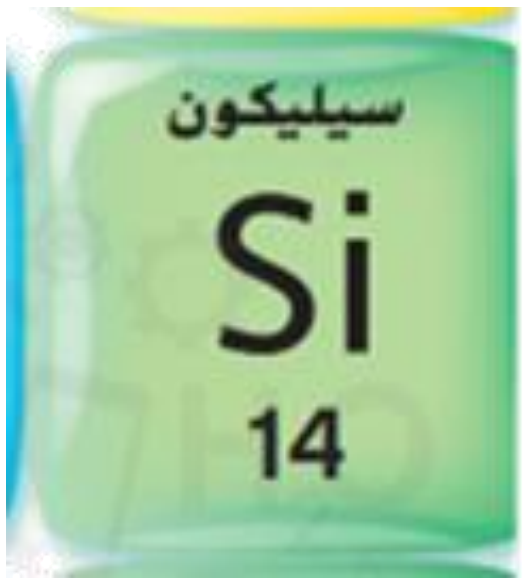
1- هل الزئبق فلز أم لا فلز ؟

2- عند درجة حرارة الغرفة 20°C هل هو صلب أم سائل أم غاز ؟

3- بكم يزيد عدد البروتونات في ذرة الكلور عن ذرة الأكسجين ؟

الوحدة : 5	الدرس 1 : العناصر	الصفحة 277
------------	-------------------	------------

من خلال الشكل أدناه . حدد بيانات كل عنصر.



اسم العنصر :

اسم العنصر :

رمز العنصر :

رمز العنصر :

العدد الذري :

العدد الذري :

النوع :

النوع :

كم يزيد عدد البروتونات في ذرة السيليكون عن ذرة الكربون ؟

.....

الوحدة : 5	الدرس 2 : الفلزات و اللافلزات و أشباه الفلزات	الصفحة 291
------------	--	------------

- القدرة على أن يتم سحب الفلزات إلى أسلاك رفيعة دون أن تنكسر هي ...

○ البريق ○ القابلية للطرق ○ القابلية للسحب ○ التآكل

- اتحاد الفلزات مع اللافلزات في البيئة هو ...

○ البريق ○ القابلية للطرق ○ القابلية للسحب ○ التآكل

في الشكل أدناه، يخزن الصوديوم تحت الزيت أو الكيروسين. أي مما يلي التفسير الصحيح لذلك؟



○ للحفاظ عليه من التفاعل بسرعة مع أكسجين الهواء

○ لأنه قابل للسحب و الطرق

○ لأن له سطح لامع

○ لأنه يتفاعل مع الزيت

الوحدة : 5	الدرس 2 : الفلزات و اللافلزات و أشباه الفلزات	الصفحة 291
------------	--	------------

أسئلة كتابية من نماذج اختبارات سابقة

السؤال الثالث

2 درجة

بالاعتماد على الصور المجاورة التي تمثل صور لثلاثة عناصر صنفها الى أنواعها (فلزات - لافلزات) مع ذكر السبب:

العنصر	فلز	لافلز	السبب
			
			

- تصنف العملة النحاسية بصورة أفضل على أنها

- ☐ لا فلز
 ☐ جزئ
 ☐ فلز
 ☐ شبه فلز

الوحدة : 5	الدرس 2 : الفلزات و اللافلزات و أشباه الفلزات	الصفحة 295
------------	--	------------

- هو ثاني أكثر العناصر توفراً في القشرة الأرضية .

○ السيليكون ○ البورون ○ الجرمانيوم ○ الخارصين

- هي مواد تقوم بتوصيل الكهرباء أفضل من اللافلزات و لكن ليس بكفاءة الفلزات.

○ المواد العازلة ○ المواد الموصلة ○ الفلزات ○ أشباه الموصلات

موقع العناصر



الكربون عنصر لا فلزي.



السيليكون من أشباه الفلزات، أي أن له خواص بين الفلزات واللافلزات.



الجرمانيوم من أشباه الفلزات أيضاً.



القصدير من الفلزات.

كربون C 6	سيليكون Si 14
المنيوم Al 13	جرمانيوم Ge 32
قصدير Sn 50	



الألمنيوم فلز.

الفلزية	الفلزية
---------	---------

اقرأ المخطط

هل القصدير أكثر فلزية أم الكربون؟
دليل: انظر إلى يريق عيّنات العنصر أو مواقع العناصر في الجدول الدوري.

الوحدة : 5	الدرس 2 : الفلزات و اللافلزات و أشباه الفلزات	الصفحة 295
------------	--	------------

الشكل أدناه يبين مجموعة من العناصر. أي حرف مما يلي يشير إلى عنصر **لا فلزي سائل**؟



Mercury الزئبق

(A)



Bromine البروم

(B)



Silicon السليكون

(C)



Carbon الكربون

(D)

الشكل أدناه يبين مجموعة من العناصر أي حرف مما يلي يشير إلى عنصر **شبه فلزي** ؟



Mercury الزئبق

(A)



Bromine البروم

(B)



Silicon السليكون

(C)



Carbon الكربون

(D)

الوحدة : 5	الدرس 2 : الفلزات و اللافلزات و أشباه الفلزات	الصفحة 295
------------	--	------------

أجيب عن الأسئلة التالية مستعينة بعناصر الجدول الدوري التي تظهر في الصورة .

1- اللافلز الذي يظهر في المجموعة التي تظهر في الصورة هو :

كربون C 6	سيليكون Si 14
المنيوم Al 13	جرمانيوم Ge 32
قصدير Sn 50	

2- أشباه الفلزات التي تظهر في الصورة هو :

..... و

3- بكم يزيد عدد البروتونات في ذرة السيليكون عن ذرة الجرمانيوم ؟

.....

4- يظهر من خلال الشكل أن له خواص بين الفلزات و اللافلزات.

5- هل القصدير أكثر فلزية أم الكربون ؟.....

الوحدة : 5	الدرس 2 : الفلزات و اللافلزات و أشباه الفلزات	الصفحة 295
------------	--	------------

In the table below, which terms should be placed in the column headings?

Elements in the Periodic Table

(A)	(B)	(C)
Hydrogen	Silicon	Sodium
Oxygen	Boron	Copper
Sulfur	Germanium	Mercury

في الجدول التالي، ما المصطلحات التي يجب وضعها في عناوين الجدول؟

العناصر في الجدول الدوري

(C)	(B)	(A)
الصوديوم	السيليكون	الهيدروجين
النحاس	البورون	الأكسجين
الزئبق	الجرمانيوم	الكبريت

○ (A) الفلزات (B) أشباه الفلزات (C) اللافلزات

○ (A) أشباه الفلزات (B) الفلزات (C) اللافلزات

○ (A) الفلزات (B) اللافلزات (C) أشباه الفلزات

○ (A) اللافلزات (B) أشباه الفلزات (C) الفلزات

العناصر في الجدول الدوري

الهيدروجين	السيليكون	الصوديوم
الأكسجين	البورون	النحاس
الكبريت	الزئبق	الزئبق

35- في الجدول أعلاه ، ما المصطلحات التي يجب وضعها كعناوين في أعمدة الجدول ؟

○ العناصر و الفلزات و اللافلزات ○ الغازات و السوائل و المواد الصلبة

○ اللافلزات وأشباه الفلزات و الفلزات ○ أشباه الفلزات و المواد الصلبة و السوائل

الوحدة : 6	الدرس 1 : المخاليط	الصفحة 321
------------	--------------------	------------

- هو عملية فصل السوائل باستخدام التبخر و التكثيف

○ المغناطيسية ○ الترشيح ○ التقطير ○ الكروماتوغرافيا

الغرض من التقطير هو.....

○ فصل خليط من السوائل

○ صنع سبيكة

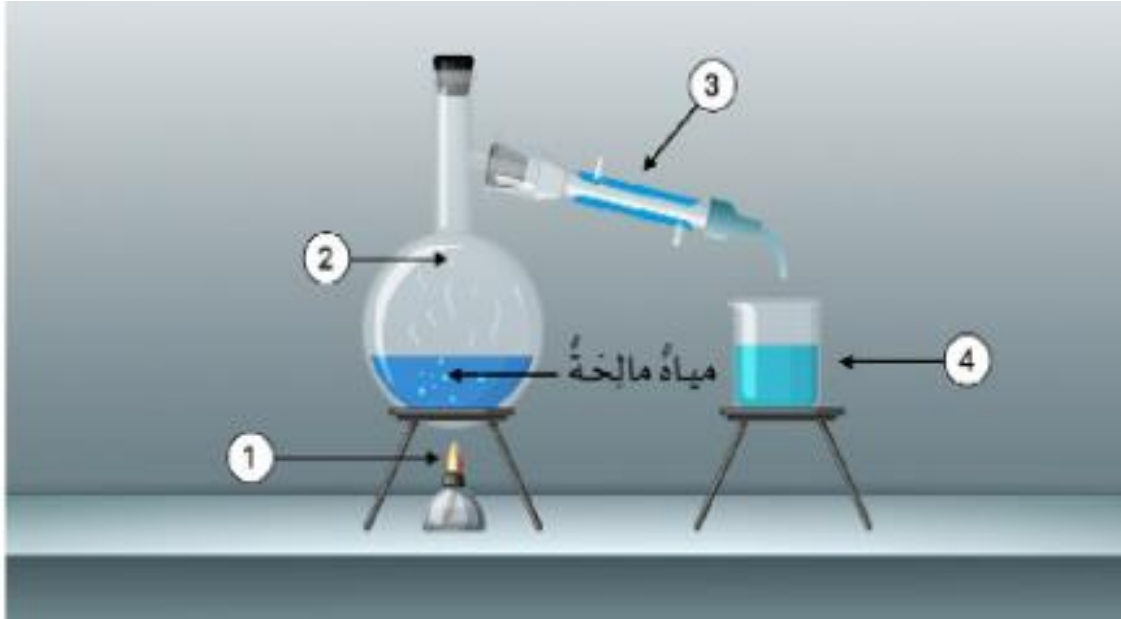
○ زيادة الذائبية

○ فصل خليط من المعادن

الوحدة : 6

الدرس 1 : المخاليط

الصفحة 321



أيُّ من الخيارات الآتية يَصِفُ عملية التَّقْطِيرِ البَسِيطِ بشكلٍ صحيحٍ؟

☐ انصهار ← تبخير ← تكثيف ← تبريد

☐ غليان ← تكثيف ← تبخير ← تبريد

☐ غليان ← تبخير ← تبريد ← تكثيف

☐ تبريد ← تكثيف ← تبخير ← غليان

الوحدة : 6	الدرس 1 : المخاليط	الصفحة 321
------------	--------------------	------------

أسئلة كتابية من نماذج اختبارات سابقة

3- ادرس الشكل أدناه، ثم أجب على الأسئلة التالية:



• ما العملية التي يوضحها الشكل؟

.....

• عند حدوث عطل بالمكثف، ما الذي تتوقع حدوثه بالعملية؟

.....

الصفحة 321

الدرس 1 : المخاليط

الوحدة : 6

مراجعة سريعة ✓

2. يَغلي نَوَّعانٍ مِنَ السَّوائِلِ في دَرَجَةِ
الْحَرَارَةِ نَفْسُها تَقْرِبُها، فَهَلْ سَيَكُونُ مِنَ
السَّهْلِ فَضْلُها عَنِ طَرِيقِ التَّقْطِيرِ؟
فَسِّرْ إِجابَتَكَ سِواءً أَكانَتْ نَعْمًا أَمْ لا.

321
الشرح

الصفحة 322

الدرس 1 : المخاليط

الوحدة : 6

The figure below shows different types of mixtures, study it and then answer the question:

Which letter of the following indicates a homogeneous mixture?

الشكل أدناه يبين أنواع لمخاليط مختلفة، ادرسه ثم أجب عن السؤال:

أي حرف مما يلي يشير إلى خليط متجانس؟



Fruit salad سلطة فواكه

(A)



window cleaner منظف النوافذ

(B)



the muddy water مياه موحلة

(C)



Gelatin dessert حلوى الجيلاتين

(D)

الشكل أدناه يبين أنواع مختلفة من المخاليط . ادرسه ثم أجب .
أي من الأحرف التالية تشير إلى خليط غروي؟



Fruit salad سلطة فواكه

(A)



window cleaner منظف النوافذ

(B)



the muddy water مياه موحلة

(C)



Gelatin dessert حلوى الجيلاتين

(D)

الصفحة 322

الدرس 1 : المخاليط

الوحدة : 6

الشكل أدناه يبين أنواع مختلفة من المخاليط . ادرسه ثم أجب .
أي من الأحرف التالية تشير إلى **خليط غير متجانس** ؟



Fruit salad سلطة فواكه

(A)



window cleaner منظف النوافذ

(B)



the muddy water مياه موحلة

(C)



Gelatin dessert حلوى الجيلاتين

(D)

الشكل أدناه يبين أنواع مختلفة من المخاليط، ادرسه ثم أجب عن السؤال:
أي من الأحرف التالية تشير إلى **غروي** ؟



Snack mix وجبة خفيفة

(A)



mayonnaise مايونيز

(B)



Smoke دخان

(C)



Steel alloy سبيكة فولاذ

(D)

B,A ○

C,A ○

D,B ○

C,B ○

الوحدة : 6	الدرس 2 : المركبات و التغيرات الكيميائية	الصفحة 332
------------	--	------------

- المواد الكيميائية على الجانب الأيسر من المعادلة الكيميائية تسمى

○ المتفاعلات ○ النواتج ○ المعادلة الكيميائية ○ الصيغة الكيميائية

- المواد الكيميائية على الجانب الأيمن من المعادلة الكيميائية تسمى

○ المتفاعلات ○ النواتج ○ المعادلة الكيميائية ○ الصيغة الكيميائية

The chemical formula for baking soda is NaHCO_3 . how many sodium (Na) atoms are there in one molecule of baking soda?

الصيغة الكيميائية لصودا الخبز هي NaHCO_3 كم عدد ذرات الصوديوم (Na) الموجودة في الجزيء الواحد لصودا الخبز؟



○ 2

○ 3

○ 4

○ 1

الوحدة : 6	الدرس 2 : المركبات و التغيرات الكيميائية	الصفحة 332
------------	--	------------

- تحدث عندما ترتبط الذرات معاً بطرائق جديدة لتكوين مركبات مختلفة عن المركبات الأصلية

- ☐ التغيرات الكيميائية
- ☐ الصيغة الكيميائية
- ☐ التغيرات الفيزيائية
- ☐ الصيغة الفيزيائية

- تعرف التغيرات الكيميائية باسم

- ☐ المتفاعلات
- ☐ الصيغة الكيميائية
- ☐ النواتج
- ☐ التفاعل الكيميائي

الصفحة 333

الدرس 1 : المخاليط

الوحدة : 6

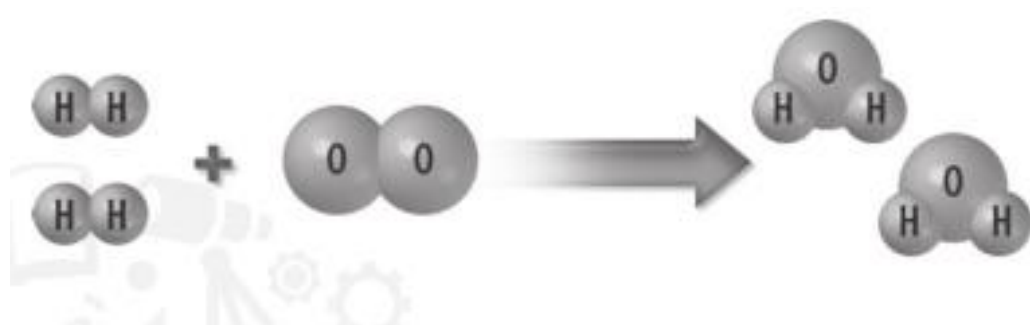
11. التفاعل الكيميائي أدناه يُبين تشكيل



C حمض
D الملح

A خليط
B مركب

5. ادرس الرسم التخطيطي أدناه.



وفقاً لقانون حفظ الكتلة، يكون لكل جانب السهم

- A ترتيب الذرات نفسه.
- B عدد الذرات نفسه لكل نوع.
- C العناصر في حالة المادة نفسها.
- D عدد متساو من المواد المتفاعلة والنواتج.

الوحدة : 6	الدرس 3 : الأحماض و القواعد و الأملاح	الصفحة 349
------------	--	------------

يوضح الشكل أدناه (مقياس الرقم الهيدروجيني)،
ادرسه ثم أجب عن السؤال:
**أي رقم على مقياس الرقم الهيدروجيني يُشير إلى تساوي أيونات الهيدرونيوم
وأيونات الهيدروكسيد؟**

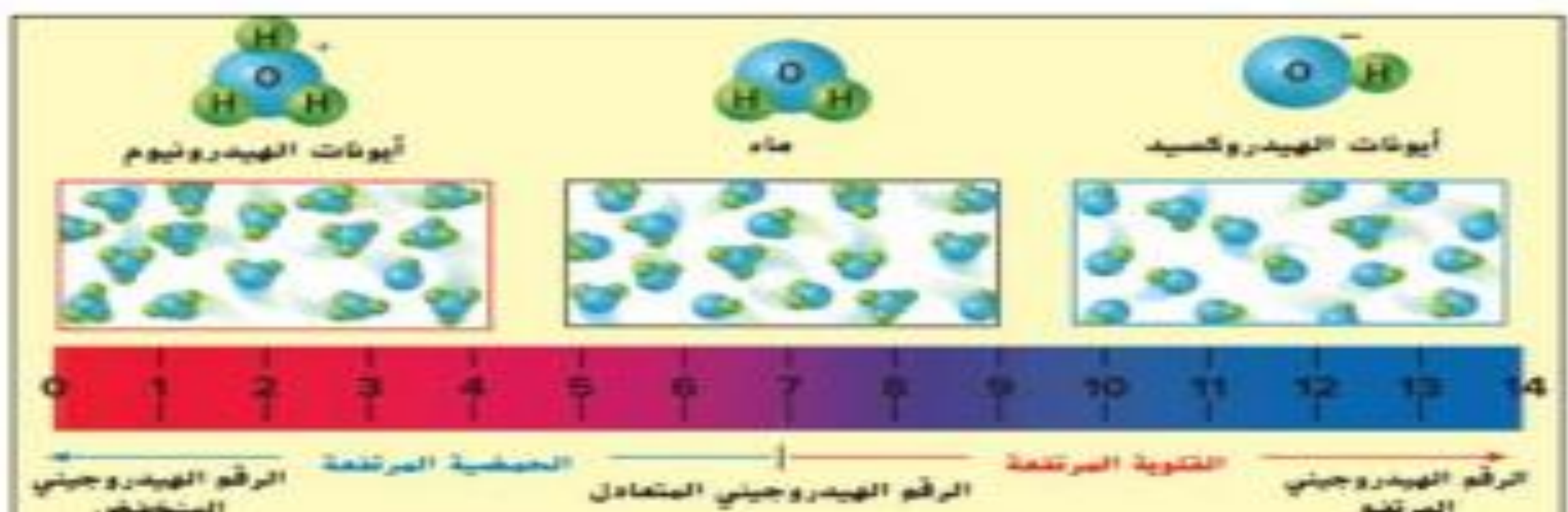
- 3 ○
5 ○
11 ○
7 ○

– الرقم الهيدروجيني في معظم المحاليل يتراوح ما بين.....

- 10-1 ○ 14-1 ○ 14-7 ○ 7-1 ○

الوحدة : 6	الدرس 3 : الأحماض و القواعد و الأملاح	الصفحة 349
------------	--	------------

– ادرس الشكل أدناه ثم أجب على الأسئلة .



– الرقم الهيدروجيني في معظم المحاليل يتراوح ما بين.....

– يشير الرقم الهيدروجيني 1 إلى أن هناك العديد من في المحلول.

و هو ما يدل على أن المحلول

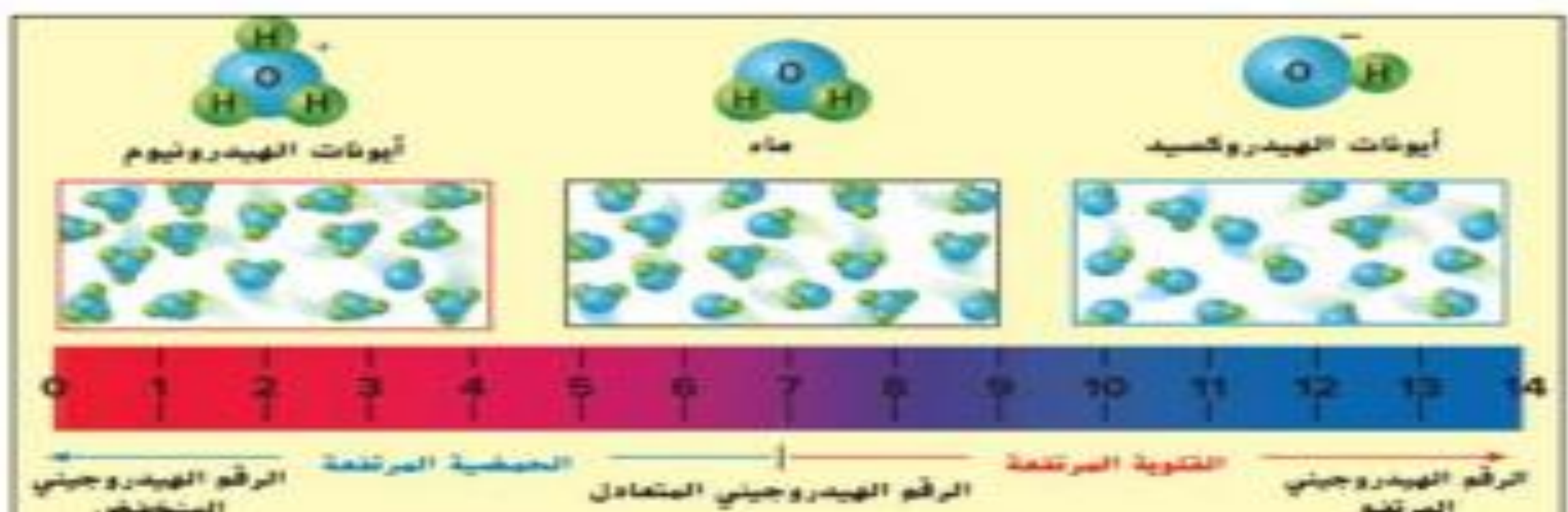
– يشير الرقم الهيدروجيني 14 إلى أن هناك العديد من في المحلول.

و هو ما يدل على أن المحلول

– يشير الرقم الهيدروجيني 7 إلى أن المحلول

الوحدة : 6	الدرس 3 : الأحماض و القواعد و الأملاح	الصفحة 349
------------	--	------------

– ادرس الشكل أدناه ثم أجب على الأسئلة .



– كيف يظهر مقياس الرقم الهيدروجيني درجة الحموضة و القاعدية ؟

.....

.....

– متى يكون مقياس الرقم الهيدروجيني لأيونات الهيدرونيوم و الهيدروكسيد متساوياً ؟

.....

.....

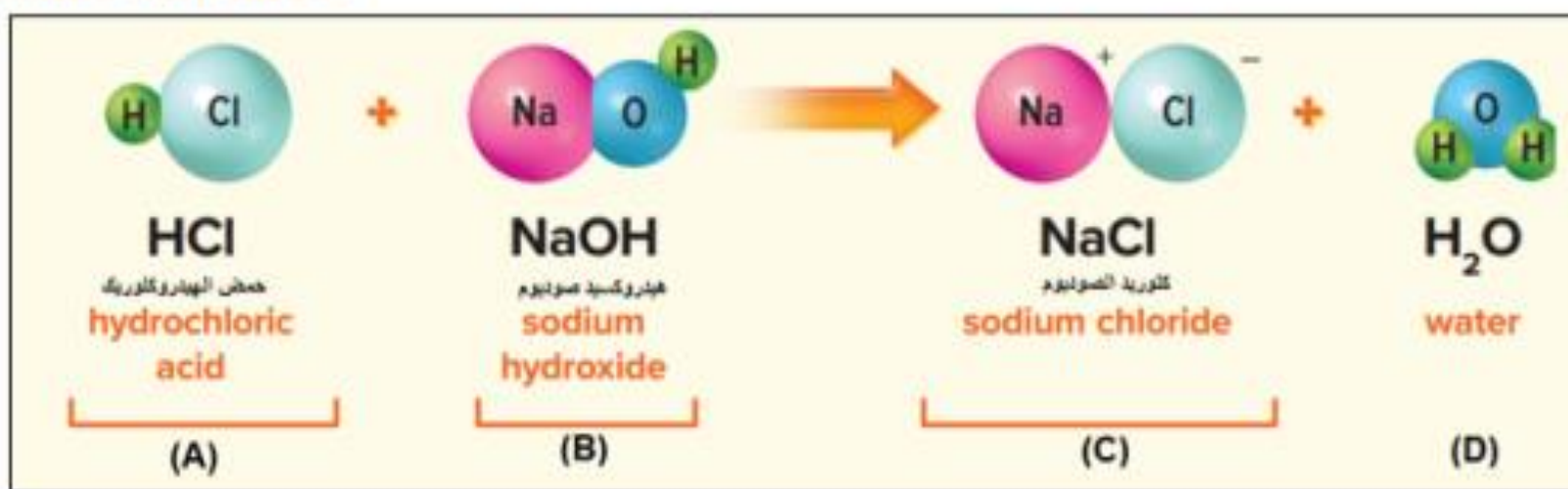
الوحدة : 6	الدرس 3 : الأحماض و القواعد و الأملاح	الصفحة 350
------------	--	------------

In the reaction below, the acid and the base cancel each other's properties.

Which letter of the following indicates the compound that makes red litmus turn blue?

في هذا التفاعل يلغي كل من الحمض والقاعدة خصائص كل منهما الآخر.

أي حرف مما يلي يشير إلى المركب الذي يحول ورق تباع الشمس الحمراء إلى زرقاء؟



A ☐

C ☐

D ☐

B ☐

– يحدث عند تفاعل الأحماض و القواعد لتشكيل الملح و الماء

الذائبية ☐ التعادل ☐ الحمضية ☐ القاعدية ☐

- إذا شكلت مادة الأيونات في الماء فإنها تسمى

الأحماض ☐ القواعد ☐ الأملاح ☐ إلكتروليت ☐

الوحدة : 6	الدرس 3 : الأحماض و القواعد و الأملاح	الصفحة 350
------------	--	------------

Any compound made of positive and negative ions.
and the ions form a crystal is named

يُطلق على أي مركب يتكون من أيونات موجبة وسالبة. وتُشكل
أيوناته البلّورات أسم.....

☐ الفلزات

☐ السكريات

☐ الدهون

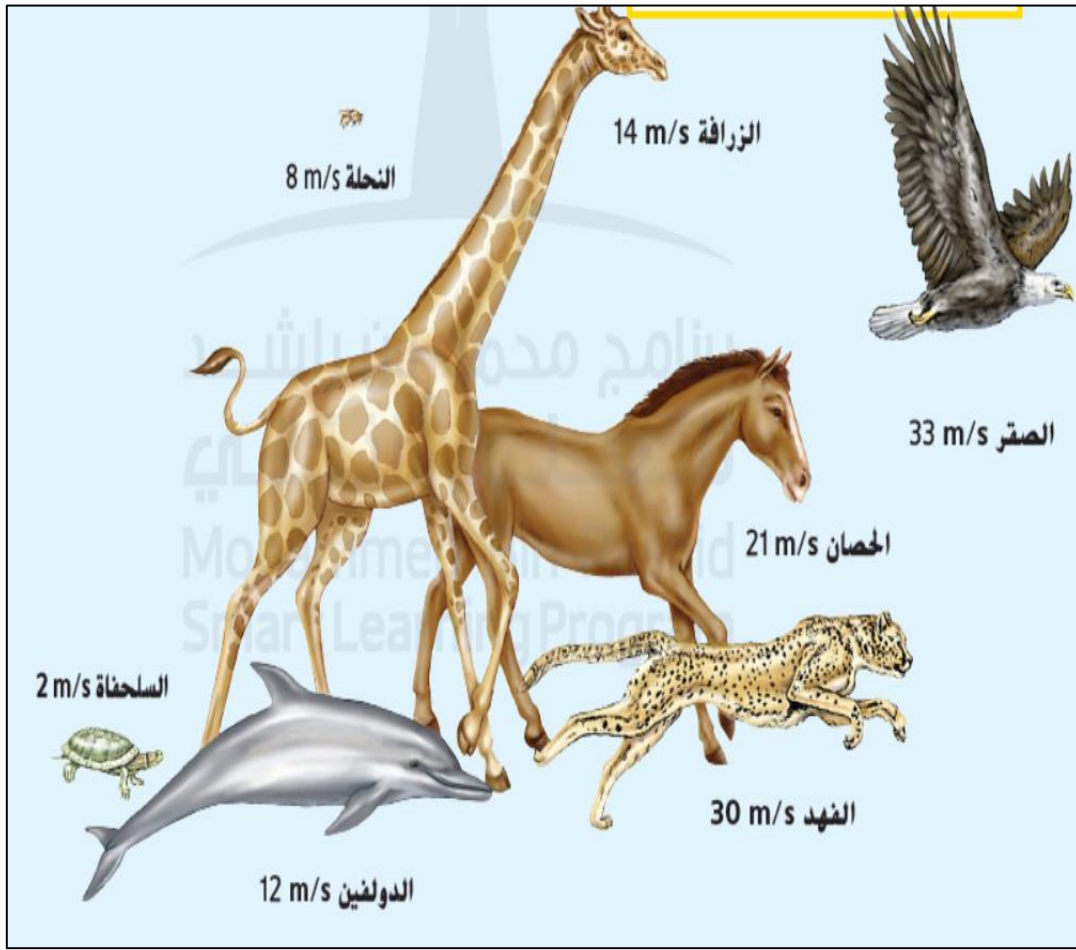
☐ الأملاح

الصفحة 372

الدرس 1 : الحركة

الوحدة : 7

أسئلة كتابية من نماذج اختبارات سابقة



1- أي الحيوانات الموجودة في الصورة له أعلى مستوى سرعة ؟

.....

2- ما الحيوان الثديي الذي يتسم بأعلى مستوى سرعة ؟

.....

3- ما وجه الاختلاف بين السرعة و السرعة المتجهة ؟

.....

.....

– تعني مقدار المسافة التي يتحركها الجسم في مقدار معين من الزمن .

○ الحركة ○ المسافة ○ السرعة ○ الموقع

الوحدة : 7

الدرس 1 : الحركة

الصفحة 372

أسئلة كتابية من نماذج اختبارات سابقة

***** BONUS *****

6- يقطع عالم ثلاث رحلات في عربة الجولف لاستكشاف مدى سرعة قطعها للمسافة.
استخدم البيانات في الجدول أدناه للإجابة على الأسئلة التالية:

الرحلة الأولى	الرحلة الثانية	الرحلة الثالثة	
80 كيلومتراً	160 كيلومتراً	200 كيلومتر	المسافة
ساعتان	4 ساعات		الزمن

• كم عدد الكيلومترات التي يمكن لعربة الجولف قطعها في الساعة؟

.....
.....

• ما المدة الزمنية التي تقطع فيها مسافة 200 كيلومتر؟

.....
.....

الوحدة : 7	الدرس 1 : الحركة	الصفحة 372
------------	------------------	------------

تخيّل راكب دراجة قطع مسافة 24 كيلومتر. أكمل هذه الرحلة خلال ساعتين.



الخطوة 1:	اكتب المعادلة: السرعة = المسافة ÷ الزمن
الخطوة 2:	عوّض بالأرقام داخل المعادلة: السرعة = 24 km ÷ 2 h
الخطوة 3:	حل المعادلة: 24 km ÷ 2 h = 12 km/h السرعة = 12 km/h

$$\frac{\text{المسافة}}{\text{الزمن}} = \text{السرعة}$$

$$\frac{24 \text{ كيلومتر}}{\text{ساعتين}} = \text{السرعة}$$

$$12 = \text{كيلومتر/ساعة}$$

الوحدة : 7	الدرس 1 : الحركة	الصفحة 372
------------	------------------	------------

– يقطع عدّاء مسافة 100 m في زمن قدره 10 s . كم تبلغ سرعة العداء بوحدة m / s ؟

1000 ○

110 ○

90 ○

10 ○

– هي القياس الذي يجمع بين كل من سرعة الجسم المتحرك و اتجاهه .

○ السرعة المتجهة

○ السرعة

○ المسافة

○ الحركة

– يقطع عدّاء مسافة 180 m شرقاً في زمن قدره 20 s . كم تبلغ السرعة المتجهة للعداء؟

9 m/s ○

9 m/s ○ شرقاً

9m/s ○ غرباً

200 m/s ○ شرقاً

أجيبى عن السؤال التالى :

يقطع عداء مسافة 180m في زمن قدره 20s . كم تبلغ سرعة العداء بوحدة m/s ؟

.....

.....

.....

الوحدة : 7	الدرس 1 : الحركة	الصفحة 372
------------	------------------	------------

إذا رَكَّضَ رياضيُّ مَسَافَةً 100 مترٍ خِلالَ 10 ثوانٍ، ما سُرْعَةُ الرِّياضيِّ؟

50 m / s ☐

1000 m / s ☐

10 m / s ☒

110 m / s ☐



تَقْطَعُ سَيَّارَةٌ مَسَافَةً 60km خِلالَ سَاعَتَيْنِ. ما سُرْعَةُ السَّيَّارَةِ؟

60 h / km ☐

45 h / km ☐

15 h / km ☐

30 h / km ☒

الوحدة : 7	الدرس 1 : الحركة	الصفحة 372
------------	------------------	------------



يَقْطَعُ قِطَارٌ عَالِي السَّرْعَةِ 500 كيلومترٍ خِلالَ سَاعَتَيْنِ. احْسِبْ سُرْعَتَهُ.

50 km / h	<input type="radio"/>	125 km / h	<input type="radio"/>
500 km / h	<input type="radio"/>	250 km / h	<input checked="" type="radio"/>

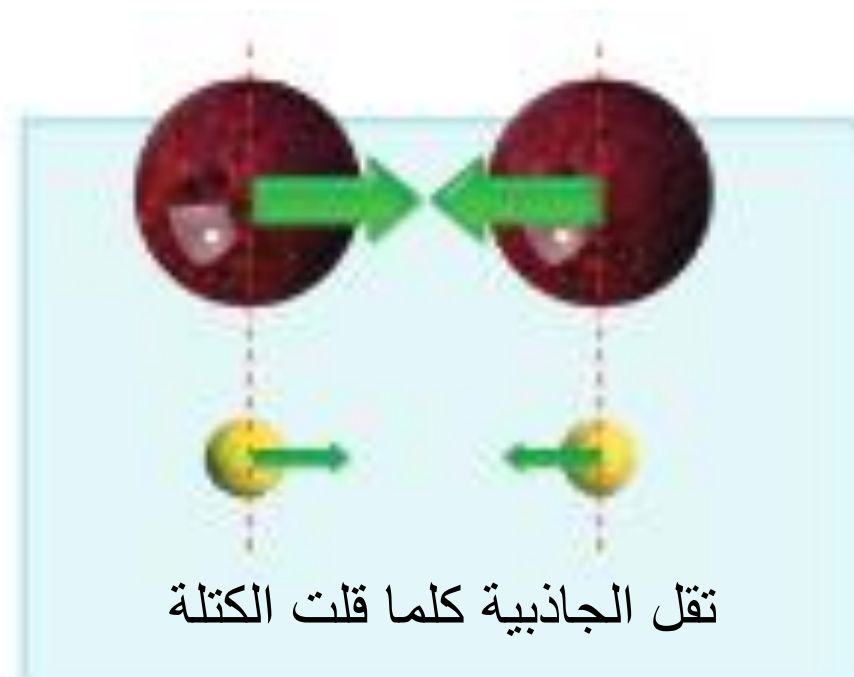
أَكْمِلِ الْمُعَادَلَةَ: السرعة = $\frac{?}{\text{الزمن}}$

الْمَسَافَةُ	<input checked="" type="radio"/>	الْأَتَّجَاهُ	<input type="radio"/>
الْمَوْقِعُ	<input type="radio"/>	السُّرْعَةُ الْمُتَّجِهَةُ	<input type="radio"/>

الوحدة : 7	الدرس 2 : القوى و الحركة	الصفحة 388
------------	--------------------------	------------

– وفقاً لقانون الجاذبية العامة لنيوتن ، فإن قوة الجاذبية تعتمد على :

- العجلة و المسافة
- الكتلة و السرعة المتجهة
- المسافة و الكتلة
- السرعة المتجهة و القصور



388

الشرح

قانون نيوتن للجاذبية العامة

إن الجاذبية تعتمد على كتل الأجسام و المسافة بينها

✓ كلما زادت الكتل زادت الجاذبية

✓ كلما زادت المسافة قلت الجاذبية

الصفحة 388

الدرس 2 : القوى و الحركة

الوحدة : 7

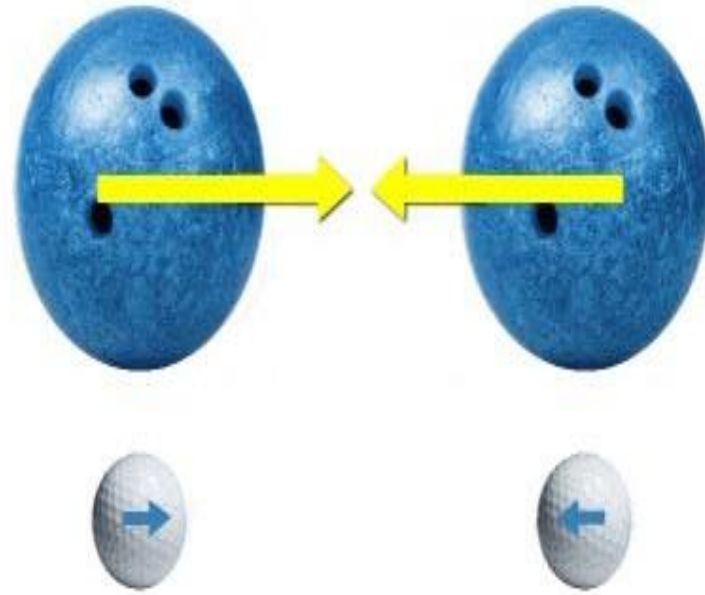
– ما الذي تريد فعله لتقليل قوة الجذب بين الأرض و الجسم ؟

- ☐ تقليل المسافة بين الجسم و الأرض
- ☐ زيادة كتلة الجسم .
- ☐ زيادة المسافة بين الجسم و الأرض .
- ☐ زيادة درجة حرارة الهواء و الرطوبة على الأرض.

الوحدة : 7

الدرس 2 : القوى و الحركة

الصفحة 388



انظر إلى الصورة ووصف العلاقة بين الكتلة والجاذبية.

تقل قوة الجاذبية إذا قلت الكتلة.



تقل كتلة الجاذبية بزيادة الكتلة.



تزداد قوة الجاذبية إذا قلت الكتلة.



ليس هناك علاقة بين كتلة الجسم وقوة الجاذبية.



توجد الجاذبية بين جميع الأجسام. لكن قوة الجاذبية بين الأجسام تختلف بناءً على كتلتها والمسافة بينها.

تساعد قوة الجاذبية ✓ الطائرة الشراعية على الهبوط في النهاية على سطح الأرض. ✓



تكون قوة الجاذبية على الأرض أكبر من قوة الجاذبية على القمر. ✓

تعتمد قوة التجاذب بين الأجسام على كتلتها والمسافة بينها. ✓

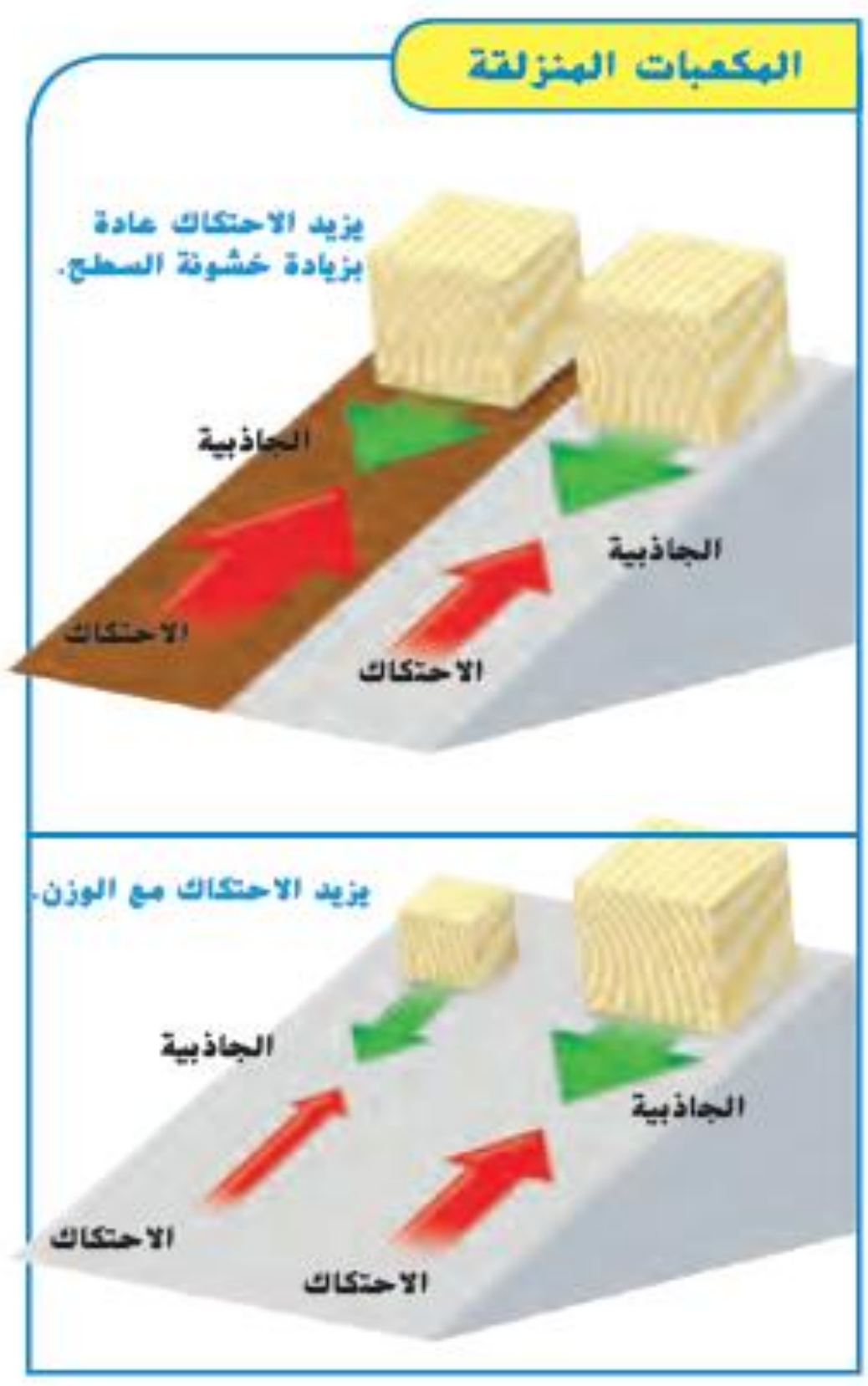
الوحدة : 7	الدرس 2 : القوى و الحركة	الصفحة 389
------------	--------------------------	------------

– أي القوى تميل إلى إبطاء جسم ما على الأرض ؟

○ السحب و الزخم ○ الجاذبية و العجلة ○ الاحتكاك و السحب ○ الزخم و الجاذبية

– هو قوة معاكسة لحركة جسم فوق جسم آخر

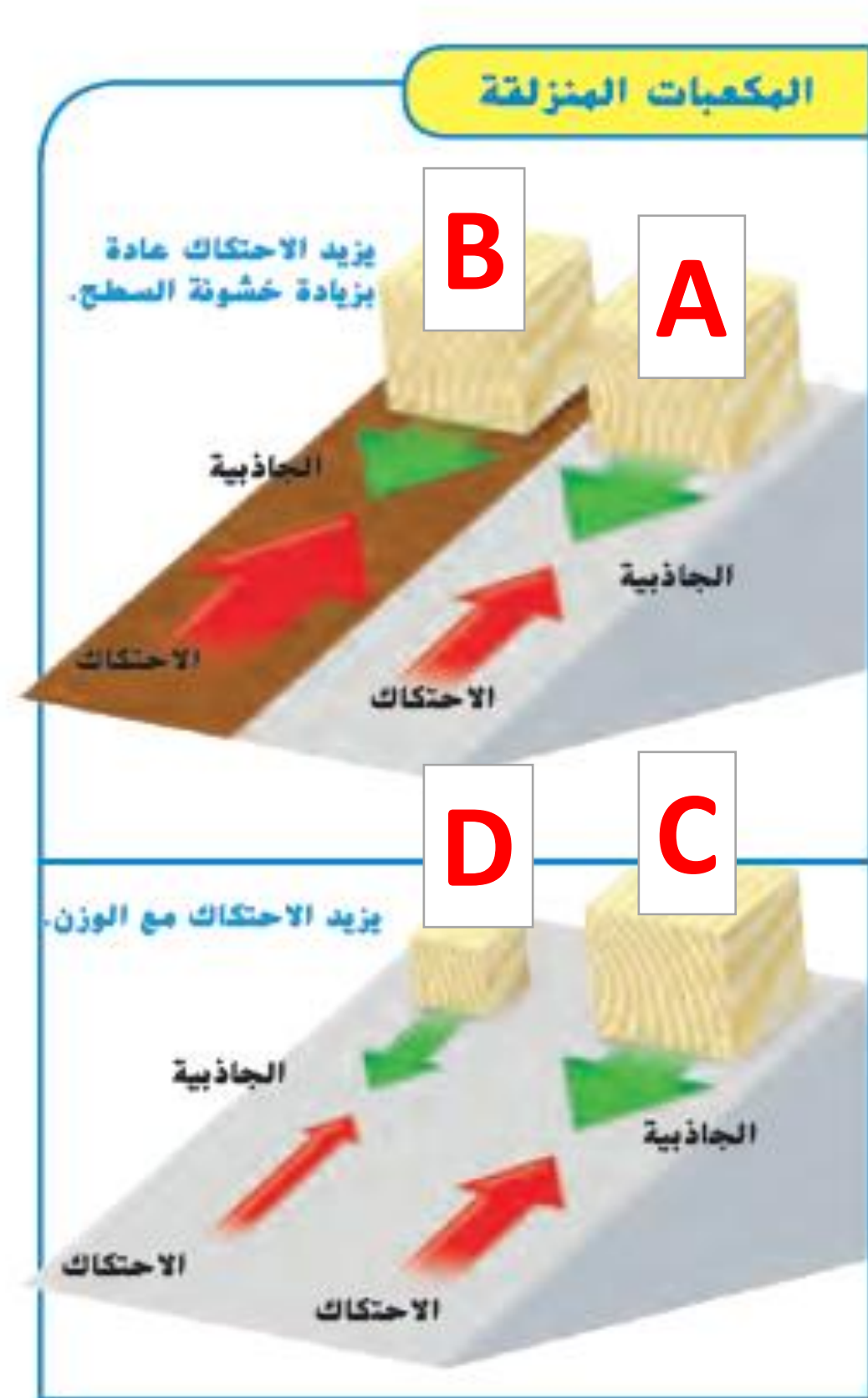
○ الاحتكاك ○ الزخم ○ القصور ○ التسارع



قراءة رسم

ما المكعب الذي تعرض لأكبر قوة احتكاك؟

الوحدة : 7	الدرس 2 : القوى و الحركة	الصفحة 389
------------	--------------------------	------------



– ادرس الشكل ثم أجب على الأسئلة .

– المكعب الذي تعرض لقوة احتكاك أكبر هو المكعب ..

B ○

A ○

D ○

C ○

– يظهر المكعب B أنه تعرض لقوة احتكاك أكبر لأنه ...

○ وضع على سطح أملس و وزنه أكبر

○ وضع على سطح أملس و وزنه أقل

○ وضع على سطح خشن و وزنه أكبر

○ وضع على سطح خشن و وزنه أقل

الصفحة 390

الدرس 2 : القوى و الحركة

الوحدة : 7

– ما القوى التي تؤثر على جسم دون تغيير حركته ؟

☐ قوى متوازنة ☐ قوى غير متوازنة ☐ قوة الاحتكاك ☐ قوة الجاذبية

– ما القوى التي تتسبب في تغيير حركة الجسم ؟

☐ قوى متوازنة ☐ قوى غير متوازنة ☐ قوى الاحتكاك ☐ قوة الجاذبية

استنادا للشكل أدناه، ما القوة الإجمالية للدراجة والراكب؟

60 N ☐40 N ☐50 N ☐120 N ☐

الوحدة : 7	الدرس 2 : القوى و الحركة	الصفحة 390
------------	--------------------------	------------

– إذا زادت قوى غير متوازنة تؤثر على جسم فإن الجسم سوف ...

- ☐ يتسارع أكثر
- ☐ يبقى في سرعة متجهة ثابتة
- ☐ يبقى في سرعة ثابتة
- ☐ يبقى ساكناً

– أيها يوضح مفهوم القوى المتوازنة ؟

- ☐ دراجة تميل على جدار أحد الأبنية
- ☐ طائرة ورقية تقع على الأرض
- ☐ حافلة تتسارع على منعطف
- ☐ تبطئ الرياح من سرعة أحد العدائين

الوحدة : 7

الدرس 2 : القوى و الحركة

الصفحة 392



– ماذا لخص قانون نيوتن الثالث ؟

- ☐ العلاقة بين الجاذبية و الاحتكاك
- ☐ العلاقة بين القوة و كتلة الجسم و التسارع
- ☐ العلاقة بين القوى المتوازنة و الغيرمتوازنة
- ☐ العلاقة بين قوة الفعل و قوة رد الفعل

الصفحة 389

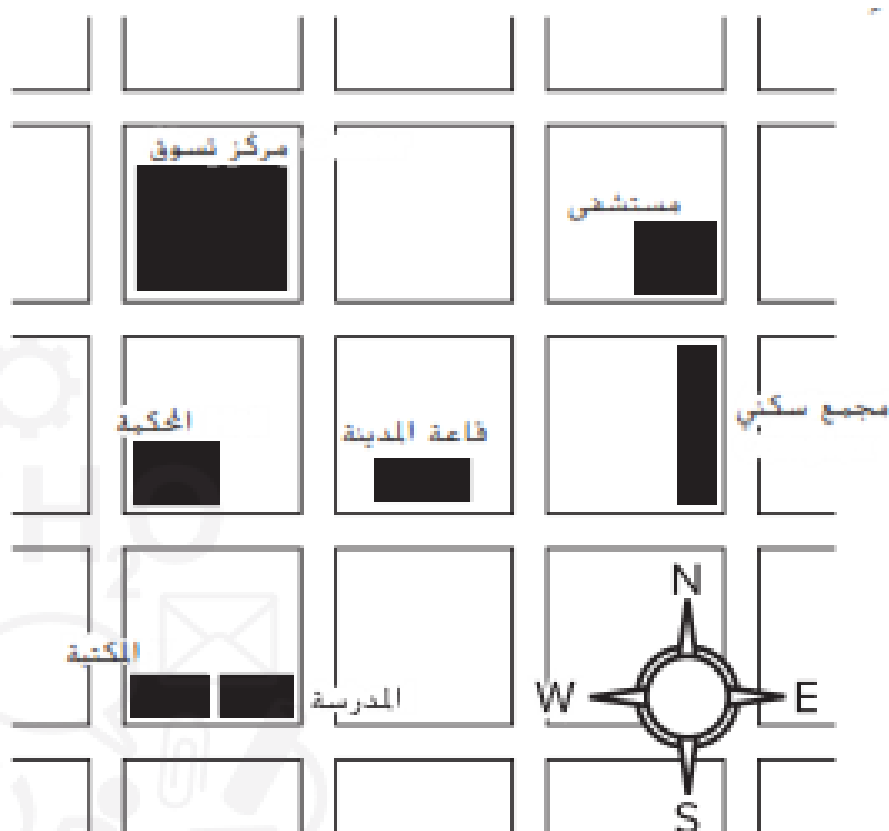
الدرس 2 : القوى و الحركة

الوحدة : 7

عندما يقوم متزلج بدفع أو شد متزلج آخر فإنه يشعر بقوة رد فعل مساوية في المقدار ومعاكسة في الاتجاه تؤثر عليه كما هو مبين في الشكل أدناه، أي قانون مما يلي ينطبق على هذا الشكل؟

☐ قانون القصور الذاتي☐ قانون نيوتن الثالث☐ قانون نيوتن الأول☐ قانون الاحتكاك

الوحدة : 7	مراجعة الوحدة	الصفحة 414
------------	---------------	------------



– ادرسي المخطط

أين يقع المستشفى ؟

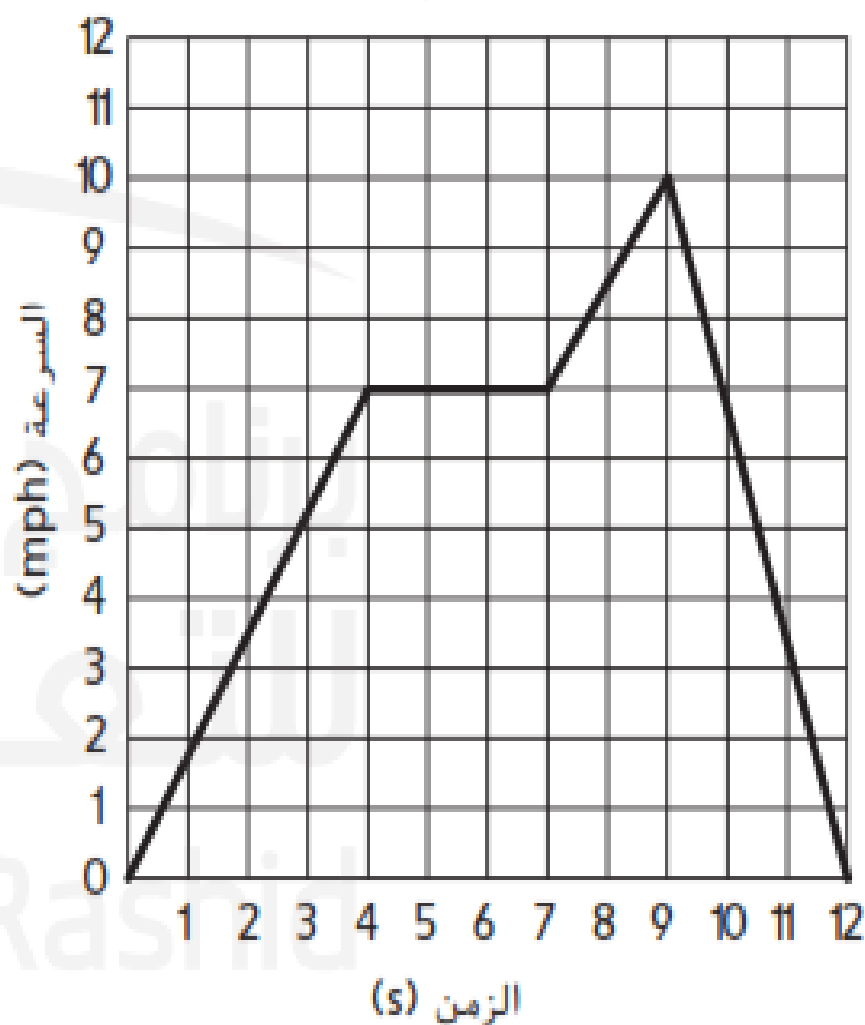
☐ جنوب غرب قاعة المدينة

☐ الشرق مباشرة من المحكمة

☐ الشمال الشرقي من قاعة المدينة

☐ الشمال مباشرة من قاعة المدينة

التسارع



– يوضح المخطط سرعة جسم خلال 12 ثانية .
في أي فترة يكون تسارع الجسم صفراً ؟

☐ 0-4 ثوانٍ

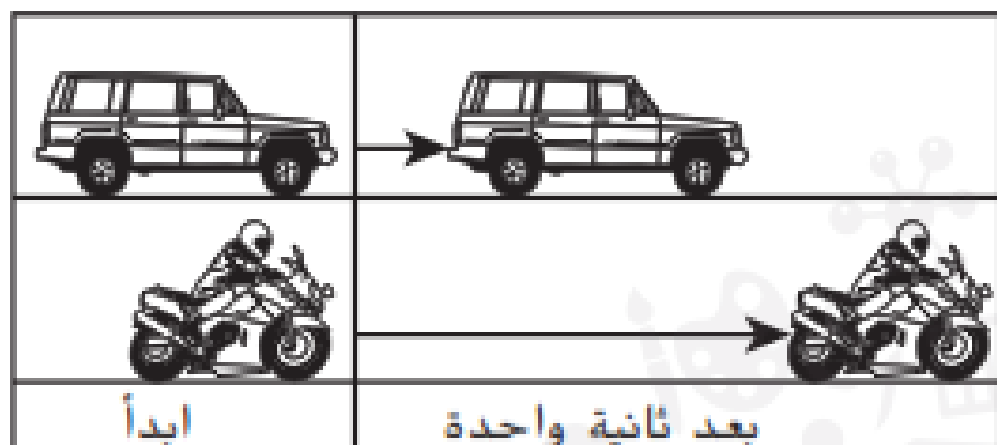
☐ 4-7 ثوانٍ

☐ 7-9 ثوانٍ

☐ 9-12 ثوانٍ

الوحدة : 7	مراجعة الوحدة	الصفحة 414
------------	---------------	------------

– أي عبارة يمكنك أن تستخلص من الصورة ؟



- ☐ السيارة تتسم بأعلى تسارع
- ☐ الدراجة تتسم بأعلى تسارع
- ☐ لكل من السيارة و الدراجة التسارع نفسه
- ☐ لكل من السيارة و الدراجة السرعة نفسها .

– ما الذي يحدث إذا تم إطلاق ريشة و كرة من الارتفاع نفسه في الوقت نفسه ؟

- ☐ ستهبط الريشة على الأرض أول .
- ☐ ستهبط الكرة على الأرض أول .
- ☐ سينزل الجسمان على الأرض في آن واحد .
- ☐ سينزل الجسمان على الأرض بقوة متساوية .

الوحدة : 7	مراجعة الوحدة	الصفحة 414
------------	---------------	------------

في الشكل أدناه، ما الذي تتوقع حدوثه إذا سقطت الريشة والكرة من نفس الارتفاع في نفس الوقت؟

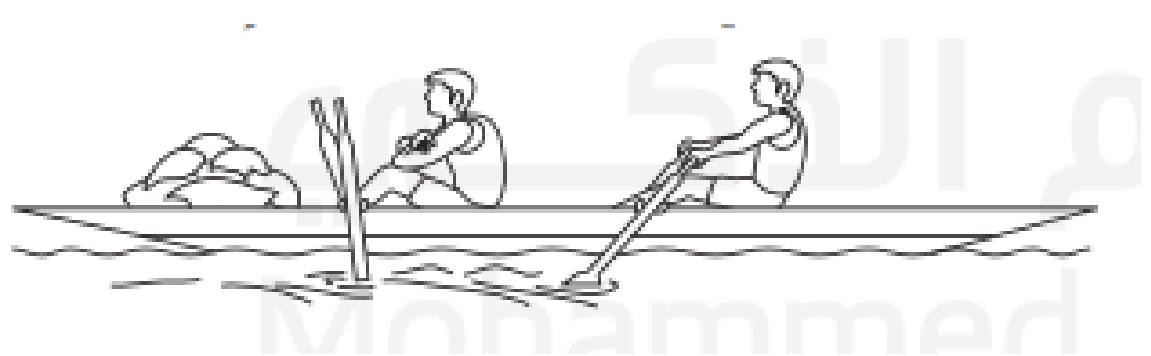


- ☐ ستهبط الكرة على الأرض أولاً .
- ☐ ستهبط الريشة على الأرض أولاً .
- ☐ سينزل الجسمان على الأرض في آن واحد .
- ☐ سينزل الجسمان على الأرض بقوة متساوية .

الوحدة : 7	مراجعة الوحدة	الصفحة 414
------------	---------------	------------

– ادرسي الصورة .

ما الذي يزيد من تسارع القارب ؟



☐ جعل الشخصين يجدفان

☐ إضافة المزيد من الحقائب إلى القارب

☐ بسط الجزء الأمامي للقارب

☐ جعل الشخصين يتوقفان عن التجديف

ملاحظة مهمة : المراجعات لا تغني عن الكتاب

مع تمنياتي للجميع بالتوفيق