

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



مراجعة عامة وفق الهيكل الوزاري بريدج

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج الإماراتية](#) ⇨ [الصف الخامس](#) ⇨ [علوم](#) ⇨ [الفصل الثاني](#) ⇨ [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 18:08:07 2024-03-06

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الخامس



روابط مواد الصف الخامس على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الخامس والمادة علوم في الفصل الثاني

[أوراق عمل مراجعة متبوعة بالإجابات وفق الهيكل الوزاري
انسباير](#)

1

[حل مراجعة عامة وفق الهيكل الوزاري انسباير المسار العام](#)

2

[مراجعة عامة وفق الهيكل الوزاري انسباير المسار العام](#)

3

[تجميع صفحات الكتاب وفق الهيكل الوزاري انسباير](#)

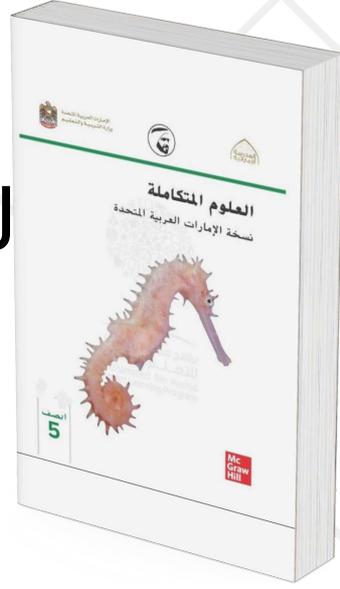
4

[نموذج الهيكل الوزاري بريدج المسار العام](#)

5

المرف 5

مراجعة هيكل لعلوم-بريدج الصف الخامس الفصل الثاني 2023-2024



معلومات عامة عن الهيكل

المادة	العلوم/بريدج
الصف	5
Stream	General
المسار	العام
Number of MCQ عدد الأسئلة الموضوعية	15
Number of FRQ عدد الأسئلة المقالية	5
Type of All Questions نوع كافة الأسئلة	الأسئلة الموضوعية / MCQ الأسئلة المقالية / FRQ
Exam Duration - مدة الامتحان	150 minutes
Mode of Implementation - طريقة التطبيق	Paper-Based

15 سؤال اختيار من متعدد

5 أسئلة مقالية

طريقة تطبيق الامتحان: ورقي

المدة 150 دقيقة

5 أسئلة مقالية

الأسئلة المقالية / FRQ	الصفحة	الرقم	الوصف
1	277	277	الشكل صفحة 277 SCI.4.4.01.032 يتعرف أن الجدول الدوري يظهر توزيعاً لثمة تسمى عناصر، ويكتب رموز وأسماء أول عشرة عناصر فيه
2	349	349	المقالية الشائعة SCI.4.4.02.007 يخطط وينفذ استقصاءاً عملياً ليصف بعض المواد إلى حمضية أو قاعدية أو متعادلة مثل استخدام كواشف الحمض القاعدة أو شرائط اختبار درجة الحموضة لتصنيف المواد
3	295	295	الشكل صفحة 295 SCI.4.4.01.036 يستنتج خصائص الفلزات والفلزات وأشباه الفلزات من خلال إجراء تجارب عملية
4	372	372	SCI.4.1.03.001 يجري استقصاءات علمية ليحدد العلاقة بين قوى الدفع والسحب لبيبي جسم ما ساكن في مكانه أو لجعل الجسم يتحرك أو يغير اتجاهه
5	321	321	الشكل صفحة 321 SCI.4.4.01.039 يصف المواد إلى عناصر ومركبات ومخاليط

الوحدة 7:

الصفحة 372

الوحدة 6:

الصفحة 321 - والشكل 321
الصفحة 349 - والشكل 349

الوحدة 5:

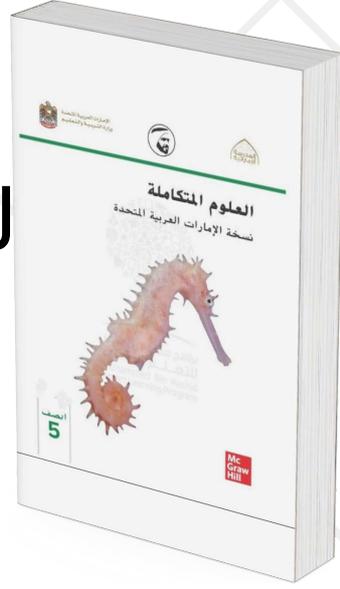
الصفحة 277 - والشكل 277
الصفحة 295 - والشكل 295



The Explorer

المرف
5

مراجعة هيكل
لعلوم-بريدج الصف الخامس
الفصل الثاني 2023-2024



وفر فلوس الطباعة

يتوفر فيديو للمراجعة باليوتيوب
مع أسئلة إضافية

اضغط هنا

لاحظ الجدول الدوري وأجب عن الأسئلة

Hydrogen H 1	2																										
Lithium Li 3	Beryllium Be 4																										
Sodium Na 11	Magnesium Mg 12																										
Potassium K 19	Calcium Ca 20	Scandium Sc 21	Titanium Ti 22	Vanadium V 23	Chromium Cr 24	Manganese Mn 25	Iron Fe 26	Cobalt Co 27	Nickel Ni 28	Copper Cu 29	Zinc Zn 30																
Rubidium Rb 37	Strontium Sr 38	Yttrium Y 39	Zirconium Zr 40	Niobium Nb 41	Molybdenum Mo 42	Technetium Tc 43	Ruthenium Ru 44	Rhodium Rh 45	Palladium Pd 46	Silver Ag 47	Cadmium Cd 48																
Cesium Cs 55	Barium Ba 56	Lanthanum La 57	Hafnium Hf 72	Tantalum Ta 73	Tungsten W 74	Rhenium Re 75	Osmium Os 76	Iridium Ir 77	Platinum Pt 78	Gold Au 79	Mercury Hg 80																
Francium Fr 87	Radium Ra 88	Actinium Ac 89	Rutherfordium Rf 104	Dubnium Db 105	Seaborgium Sg 106	Bhombium Bh 107	Hassium Hs 108	Mtnerium Mt 109	Darmstadtium Ds 110	Roggenbergium Rg 111	Uubium Uub 112																
<table border="1"> <tr> <td>Cerium Ce 58</td> <td>Praseodymium Pr 59</td> <td>Neodymium Nd 60</td> <td>Promethium Pm 61</td> <td>Samarium Sm 62</td> <td>Europium Eu 63</td> <td>Gadolinium Gd 64</td> <td>Terbium Tb 65</td> </tr> <tr> <td>Thorium Th 90</td> <td>Protactinium Pa 91</td> <td>Uranium U 92</td> <td>Nobelium No 102</td> <td>Lawrencium Lr 103</td> <td>Rutherfordium Rf 104</td> <td>Dubnium Db 105</td> <td>Seaborgium Sg 106</td> </tr> </table>												Cerium Ce 58	Praseodymium Pr 59	Neodymium Nd 60	Promethium Pm 61	Samarium Sm 62	Europium Eu 63	Gadolinium Gd 64	Terbium Tb 65	Thorium Th 90	Protactinium Pa 91	Uranium U 92	Nobelium No 102	Lawrencium Lr 103	Rutherfordium Rf 104	Dubnium Db 105	Seaborgium Sg 106
Cerium Ce 58	Praseodymium Pr 59	Neodymium Nd 60	Promethium Pm 61	Samarium Sm 62	Europium Eu 63	Gadolinium Gd 64	Terbium Tb 65																				
Thorium Th 90	Protactinium Pa 91	Uranium U 92	Nobelium No 102	Lawrencium Lr 103	Rutherfordium Rf 104	Dubnium Db 105	Seaborgium Sg 106																				

رتب العالم العناصر من خلال ملاحظة خواصها

تسمى الأعمدة في الجدول الدوري

تسمى الصفوف في الجدول الدوري

في الشكل أدناه:



نيتروجين
Nitrogen



كبريت
Sulfur

كم يزيد عدد البروتونات في ذرة الكبريت عن ذرة النيتروجين؟

الوحدة 5 :

الصفحة 295 - والشكل 295

لاحظ الصورة أدناه وأجب عن الأسئلة التالية



• اللافلز الذي يظهر في المجموعة التي تظهر في الصورة هو.....

• أشباه الفلزات التي تظهر في الصورة
9

• هل القصدير أكثر فلزية أم الكربون ؟
.....

ما أوجه الشبه والاختلاف بين الغازات النبيلة مع العناصر الموجودة في عمود الفلور بالجدول الدوري

الاختلاف

التشابه

الاختلاف

أشباه الفلزات	اللافلزات	الفلزات	الخواص المميزة

السؤال الثالث المقالي

يُصنف المواد إلى عناصر ومركبات ومخاليط

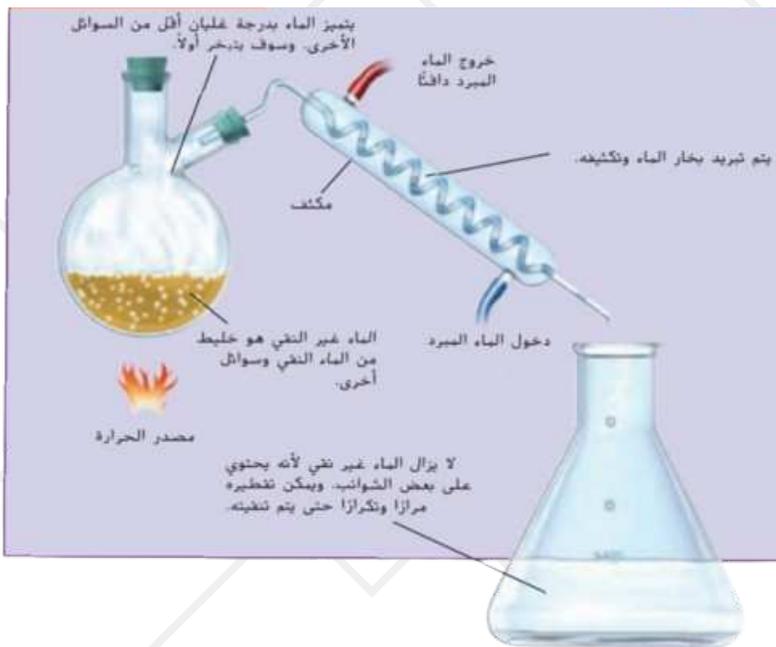
الشكل صفحة 321

321

الوحدة 6 :

الصفحة 321- والشكل 321

ادرس الشكل أدناه , ثم أجب على الأسئلة



ما العملية التي يوضحها الشكل؟

.....

عند حدوث عطل بالمكثف . ما الذي تتوقع حدوثه بالعملية

.....

.....

ادرس الشكل أدناه , ثم رتب خطوات التقطير



النوع الثاني من الأسئلة

تبريد, تبخير, غليان, تكثيف

1
2
3
4



يغلي نوعان من السوائل في درجة الحرارة نفسها تقريباً , فهل سيكون من السهل فصلهما عن طريق التقطير؟ فسر اجابتك سواء أكانت نعماً أم لا

.....

.....

.....

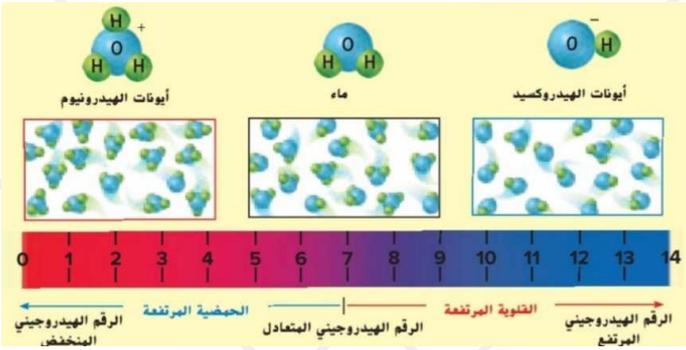
النوع الثالث من الأسئلة

Sci.4.4.02.007 يخطط وينفذ إستقصاءاً عملياً ليصنف بعض المواد إلى حمضية أو قاعدية أو متعادلة مثل إستخدام كواشف الحمض القاعدية أو شرائط اختبار درجة الحموضة لتصنيف المواد المنزلية الشائعة

الوحدة 6 :

الصفحة 349- والشكل 349

- ادرس الشكل أدناه ثم أجب على الأسئلة .



الرقم الهيدروجيني في معظم المحاليل

يتراوح ما بين.....

يشير الرقم الهيدروجيني 7 إلى أن

المحلول.....

يشير الرقم الهيدروجيني 1 إلى أن هناك العديد من في المحلول،

و هو ما يدل على أن المحلول.....

كيف يظهر مقياس الرقم الهيدروجيني
درجة الحموضة و القاعدية ؟

.....

.....

.....

الوحدة 7 :
الصفحة 372

لاحظ الصورة أدناه , ثم أجب عن الأسئلة



أي الحيوانات الموجودة في الصورة له أعلى مستوى سرعة ؟

ما الحيوان الثديي الذي يتسم بأعلى مستوى سرعة ؟
.....

ما وجه الاختلاف بين السرعة و السرعة المتجهة ؟

.....
.....
.....

يقطع عالم ثلاث رحلات في عربة الغولف لاستكشاف مدى السرعة التي قطعها للمسافة, استخدم جدول البيانات للإجابة عن الأسئلة

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

كم عدد الكيلومترات التي يمكن لعربة الغولف قطعها في الساعة؟

.....

.....

ما المدة الزمنية التي تقطع فيها 200 كيلومتراً؟

.....

.....



15- سؤال اختيار متعدد

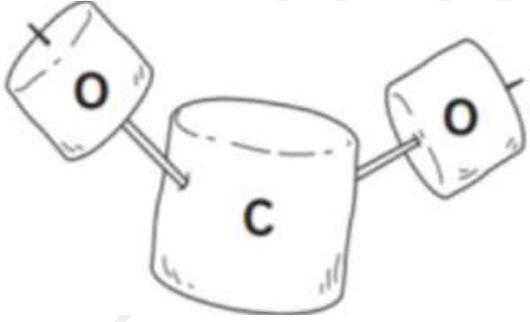
6	SCI.4.4.01.032 يتعرف أن الجدول الدوري يظهر توزيعاً لمواد نقية تسمى عناصر، ويكتب رموزاً واسماء أول عشرة عناصر فيه	275	
7	SCI.4.4.01.032 يتعرف أن الجدول الدوري يظهر توزيعاً لمواد نقية تسمى عناصر، ويكتب رموزاً واسماء أول عشرة عناصر فيه	الشكل صفحة 277	277
8	SCI.4.4.01.036 يستنتج خصائص الفلزات واللافلزات وأشباه الفلزات من خلال إجراء تجارب عملية	295	
9	SCI.4.4.01.034 يتعرف تركيب الذرة، نواة، الكروونات، بروتونات، نيوترونات	274	
10	SCI.4.4.01.036 يستنتج خصائص الفلزات واللافلزات وأشباه الفلزات من خلال إجراء تجارب عملية	291	
11	SCI.4.4.01.039 يصنف المواد إلى عناصر ومركبات ومخاليط	الشكل صفحة 322	322
12	SCI.4.4.01.032 يتعرف أن الجدول الدوري يظهر توزيعاً لمواد نقية تسمى عناصر، ويكتب رموزاً واسماء أول عشرة عناصر فيه	332	
13	SCI.4.4.01.032 يتعرف أن الجدول الدوري يظهر توزيعاً لمواد نقية تسمى عناصر، ويكتب رموزاً واسماء أول عشرة عناصر فيه	333	
14	SCI.4.4.01.032 يتعرف أن الجدول الدوري يظهر توزيعاً لمواد نقية تسمى عناصر، ويكتب رموزاً واسماء أول عشرة عناصر فيه	الشكل صفحة 332	332
15	SCI.4.4.02.007 يخطط وينفذ إستقصاءاً علمياً ليصنف بعض المواد إلى حمضية أو قاعدية أو متعادلة مثل إستخدام كواشف الحمض القاعدية أو شرائط اختبار درجة الحموضة لتصنيف المواد المائية الشائعة	الشكل صفحة 350	350
16	SCI.4.1.02.024 يستنتج بعض القوى التي يظهر تأثيرها في أنشطة الحياة اليومية مثل، الجاذبية والاحتكاك	الشكل صفحة 389	389
17	SCI.4.1.03.001 يجري استقصاءات علمية لتحديد العلاقة بين قوى الدفع والسحب لبيبي جسم ما ساكناً في مكانه أو لجعل الجسم يتحرك أو يغير اتجاهه	الشكل صفحة 414	414
18	SCI.4.1.02.024 يستنتج بعض القوى التي يظهر تأثيرها في أنشطة الحياة اليومية مثل، الجاذبية والاحتكاك	388	
19	SCI.4.1.02.024 يستنتج بعض القوى التي يظهر تأثيرها في أنشطة الحياة اليومية مثل، الجاذبية والاحتكاك	390	
20	SCI.4.1.02.024 يستنتج بعض القوى التي يظهر تأثيرها في أنشطة الحياة اليومية مثل، الجاذبية والاحتكاك	392	

جسيم له شحنة واحدة كهربائية موجبة
ويطلق عليه العدد الذري

6

- 1 البروتونات
- 2 الإلكترونات
- 3 النيوترونات

7 يصنع طالب هذا النموذج لجزيء ثاني أكسيد الكربون .. ما الصيغة الكيميائية الصحيحة له؟



- 1 C_2O
- 2 CO_2
- 3 $2CO$

8 في درجة حرارة الغرفة يكون الزيتق في الحالة

- 1 سائلاً
- 2 صلباً
- 3 غازياً

9 لمنع تآكل الصوديوم والبوتاسيوم وتفاعلها مع أكسجين الهواء فيفضل حفظها في

- 1 الماء
- 2 الصابون
- 3 الكيروسين

هو ثاني أكثر العناصر توفراً بالقشرة الأرضية ويشكل حوالي 28 بالمائة من كتلة القشرة الأرضية

10

- 1 اللانثيمون
- 2 الكربون
- 3 السيليكون

سؤال إضافي

اختر من التالي أي حرف يشير على شبه فلز؟



Bromine البروم

A



Silicon السليكون

B



Carbon الكربون

C

اختر من التالي أي حرف يشير على خليط متجانس؟

11



منظف النوافذ

A



المياه الموحلة

B



جلاتين

C

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

- 1 التغيرات الكيميائية
- 2 الصيغة الكيميائية
- 3 التغيرات الفيزيائية

13 كم عدد ذرات الصوديوم الموجودة في الجزيء الواحد لصودا الخبز NaHCO_3 . حسب الشكل أدناه

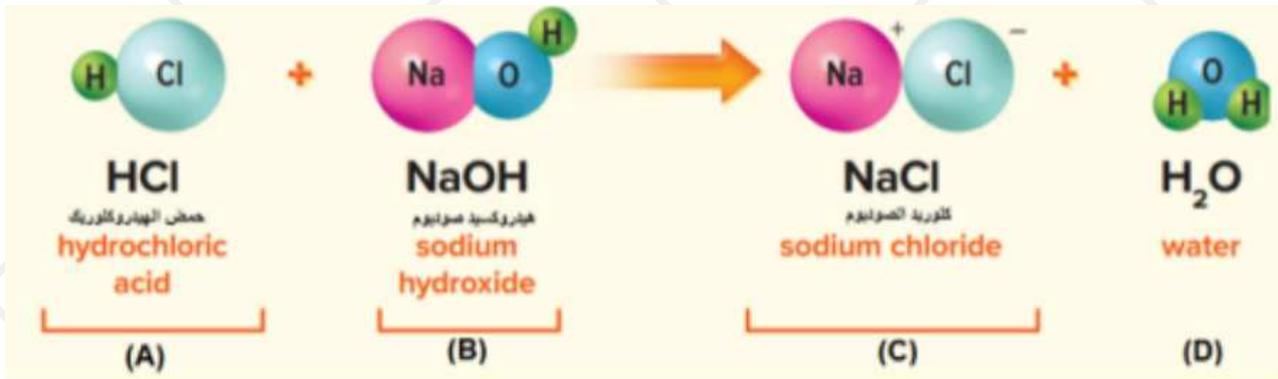


- 1 3
- 2 2
- 3 1

14 في المعادلة الكيميائية , الكتلة الكلية للمتفاعلات تساوي الكتلة الكلية للنواتج يسمى قانون ...

- 1 حفظ الكتلة
- 2 النواتج
- 3 المتفاعلات

15 أي حرف مما يلي يشير إلى المَرَكَّب الذي يحول ورق تباع الشمس من الأحمر إلى الأزرق A,B,C,D



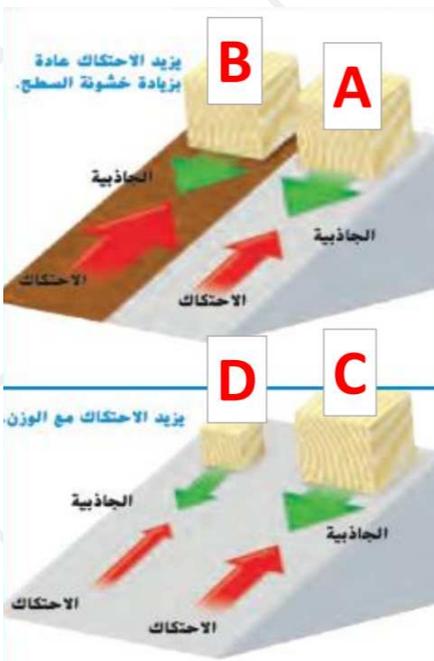
16 وفقاً لقانون الجاذبية العامة لنيوتن ، فإن قوة الجاذبية تعتمد على :

1 العجلة و المسافة

2 المسافة و الكتلة

3 الكتلة و السرعة المتجهة

17 المكعب الذي تعرض لقوة احتكاك أكبر هو المكعب .حسب الشكل أدناه



A 1

B 2

C 3

18 إذا زادت قوى غير متوازنة تؤثر على جسم فإن الجسم سوف

1 يتسارع أكثر

2 يبقى في سرعة متجهة ثابتة

3 يبقى ساكناً

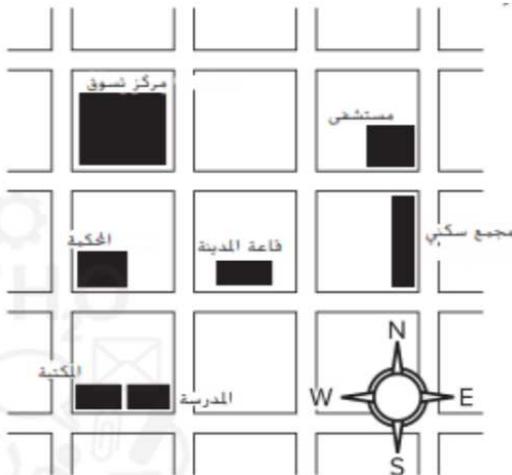
19 ما هو قانون نيوتن الثالث ؟

1 العلاقة بين القوة و كتلة الجسم و التسارع

2 العلاقة بين القوى المتوازنة و الغير متوازنة

3 العلاقة بين قوة الفعل و قوة رد الفعل

20 ادرس المخطط, أين يقع المستشفى ؟



1 جنوب غرب قاعة المدينة

2 الشرق مباشرة من المحكمة

3 الشمال الشرقي من قاعة المدينة

رتب العالم **مندليف** العناصر من خلال ملاحظة خواصها

تسمى الأعمدة في الجدول

الدوري **المجموعات**

تسمى الصفوف في الجدول

الدوري **الدورات**

في الشكل أدناه:



نيتروجين
Nitrogen



كبريت
Sulfur

كم يزيد عدد البروتونات في ذرة الكبريت عن ذرة النيتروجين؟

$$16-7=9$$

لاحظ الصورة أدناه وأجب عن الأسئلة التالية

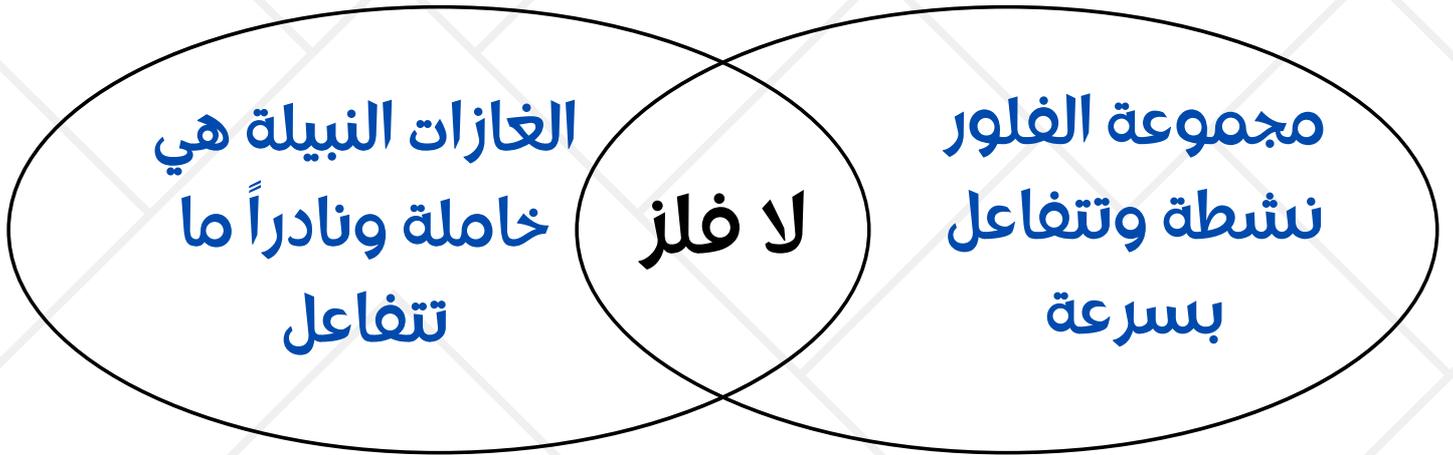


• اللافلز الذي يظهر في المجموعة التي تظهر في الصورة هو **الكربون**

• أشباه الفلزات التي تظهر في الصورة **السيليكون** و **الجرمانيوم**

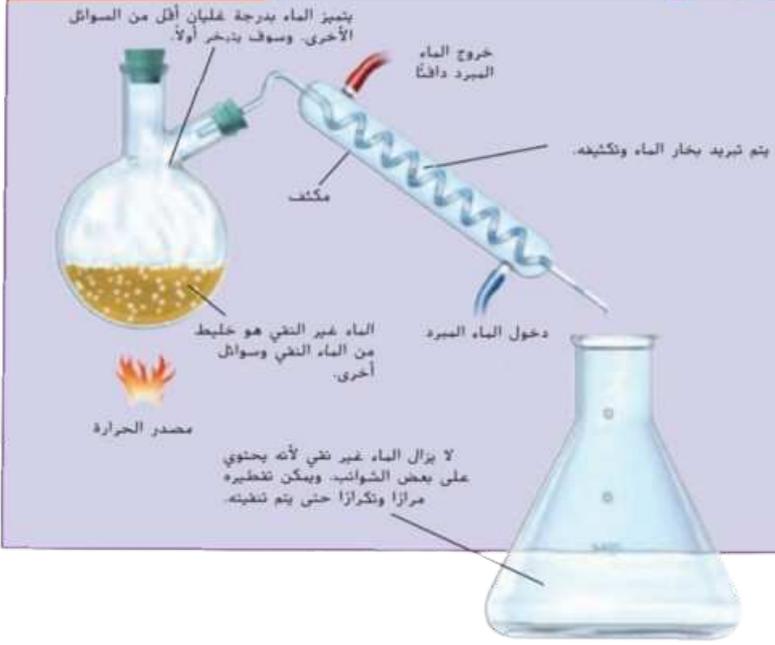
• هل القصدير أكثر فلزية أم الكربون ؟

القصدير



أشباه الفلزات	اللافلزات	الفلزات	
أشباه الموصلات ليس لها بريق	رديئة التوصيل باهتة	موصلة جيدة لها بريق	الخواص المميزة

ادرس الشكل أدناه , ثم أجب على الأسئلة



ما العملية التي يوضحها الشكل؟

التقطير

عند حدوث عطل بالمكثف . ما الذي تتوقع حدوثه بالعملية

لن تكتمل عملية التقطير

تبريد, تبخير , غليان , تكثيف

1. غليان

2. تبخير

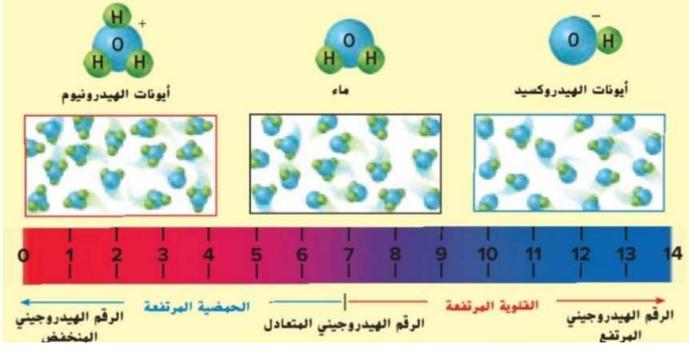
3. تبريد

4. تكثيف

يغلي نوعان من السوائل في درجة الحرارة نفسها تقريباً , فهل سيكون من السهل فصلهما عن طريق التقطير؟ فسر اجابتك سواء أكانت نعماً أم لا

لا نستطيع استخدام التقطير, لأن السائلان ذو نفس درجة الغليان سيتبخران ويتكثفان في نفس الوقت تقريباً, وهذا يجعل من الصعب الفصل بينهما.

- ادرس الشكل أدناه ثم أجب على الأسئلة .



الرقم الهيدروجيني في معظم المحاليل يتراوح ما بين 1 و 14
يشير الرقم الهيدروجيني 7 إلى أن المحلول متعادل

يشير الرقم الهيدروجيني 1 إلى أن هناك العديد من **أيونات الهيدرونيوم** في المحلول، و هو ما يدل على أن المحلول **حمضي جداً**

كيف يظهر مقياس الرقم الهيدروجيني درجة الحموضة و القاعدية ؟

يشير الرقم 1 إلى أن المحلول حمضي جداً . و يشير الرقم 14 إلى أن المحلول قاعدي جداً . الأرقام الصغيرة أكثر حمضية من الأرقام الكبيرة .

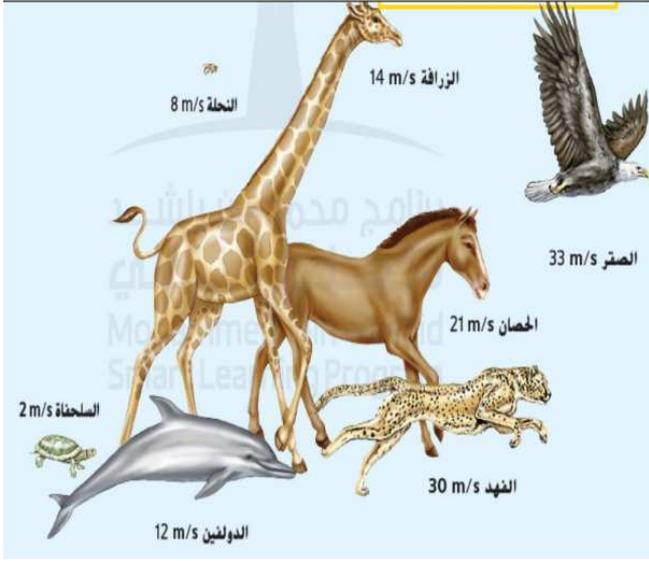
لاحظ الصورة أدناه , ثم أجب عن الأسئلة



أي الحيوانات الموجودة في الصورة له أعلى مستوى سرعة ؟ **العصفور**

ما الحيوان الثديي الذي يتسم بأعلى مستوى سرعة ؟ **الفهد**

ما وجه الاختلاف بين السرعة و السرعة المتجهة ؟



السرعة هي مقدار المسافة التي يتحركها الجسم في مقدار معين من الزمن .

السرعة المتجهة هي القياس الذي يجمع بين السرعة و الاتجاه.

يقطع عالم ثلاث رحلات في عربة الغولف لاستكشاف مدى السرعة التي قطعها للمسافة, استخدم جدول البيانات للإجابة عن الأسئلة

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

كم عدد الكيلومترات التي يمكن لعربة الغولف قطعها في الساعة؟

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

$$80 \div 2 = 40 \text{ m/s}$$

ما المدة الزمنية التي تقطع فيها 200 كيلومتراً؟

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

$$\text{ساعات} = 200 \div 40 = 5$$

الإجابات-

اختيار من متعدد

6	البروتونات
7	CO ₂
8	سائلاً
9	الكيروسين
10	السيليكون
11	منظف النوافذ A
12	التغيرات الكيميائية

13	1
14	حفظ الكتلة
15	B
16	المسافة و الكتلة
17	B
18	يتسارع أكثر
19	العلاقة بين قوة الفعل و قوة رد الفعل

20

الشمال الشرقي من قاعة المدينة