مراجعة الاختبار الثاني في مادة العلوم

تم تحميل هذا الملف من موقع مناهج مملكة البحرين

موقع المناهج ⇦ مناهج مملكة البحرين ⇦ الصف التاسع ⇦ علوم ⇦ الفصل الثاني ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 10-11-2025 16:24:25

المزيد من مادة علوم:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع

صفحة مناهج مملكة البحرين على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة علوم في الفصل الثاني

1	نماذج أسئلة و إجابات في الامتحانات الوزارية
2	مراجعة الفصل السابع
3	الإجابات النموذجية لحقيبة الأسئلة الوزارية الفصل السادس
4	الإجابات النموذجية لحقيبة الأسئلة الوزارية الفصل التاسع
5	الإجابات النموذجية لحقيبة الأسئلة الوزارية الفصل الثامن

KINGDOM OF BAHRAIN
Ministry of Education
Awal Primary & Intermediate Boys School

مَمْلَكَةُ البَحْرَيْن
وَزَارَةُ التَّرْبِيَةِ وَالتَّعْلِيم
مدرسة أوال الإبتدائية الإعدادية للبنين

مدرسة أوال الإبتدائية الإعدادية للبنين
قسم العلوم

ملف أسئلة المراجعة للاختبار الثاني

الثالث الإعدادي

الفصل الأول

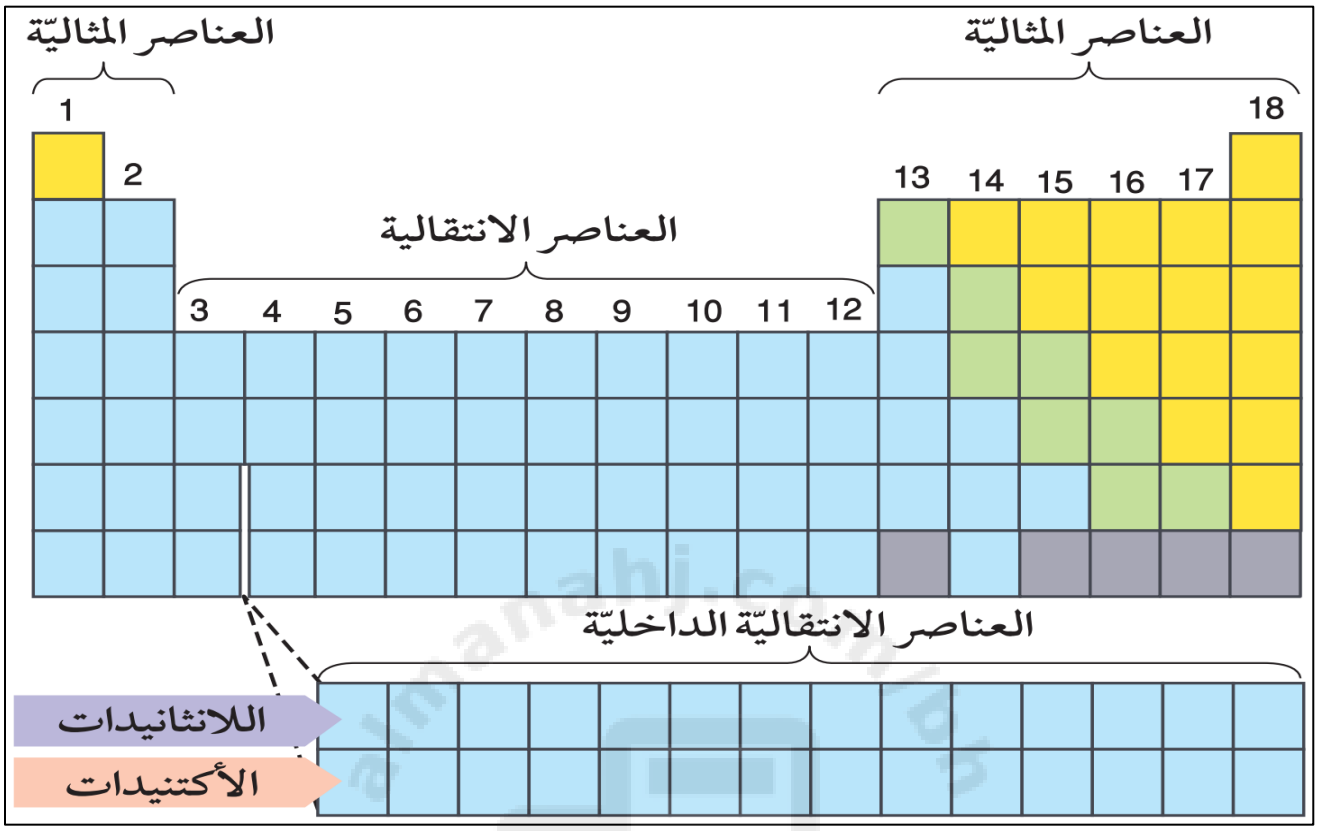
عزيزي الطالب: هذه الأسئلة **لا تغني** عن الكتاب المدرسي، **فالكتاب هو المرجع الأساسي** للطالب.

اعداد:
الأستاذ حسين جعفر
الأستاذ ياسر نعمان
الأستاذ خليل الفرساني

المعلم الأول لقسم العلوم:
الأستاذ محمد علي الشيخ

مدير المدرسة:
الأستاذ سامي عباس

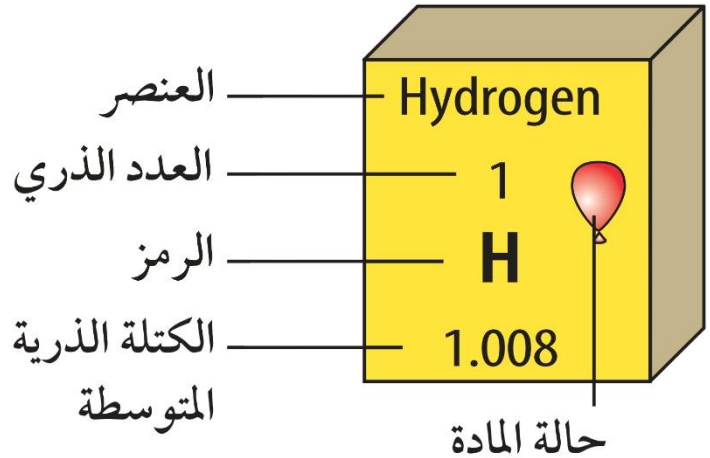
يمثل الشكل أدناه الشكل العام للجدول الدوري (الكتاب صفحة ٦٧)، توجد ملاحظات مهمة أسفل الجدول لذا انتبه لها جيدًا.



ملاحظات مهمة: (الجدول في الكتاب صفحة ٦٧)

- ✓ اللون الأصفر يمثل لا فلزات.
- ✓ اللون الأزرق يمثل فلزات.
- ✓ اللون الأخضر يمثل أشباه الفلزات.
- ✓ احفظ موقع الفلزات واللافلزات وأشباه الفلزات في الجدول الدوري وذلك لكي تستطيع تحديد نوع العنصر عند طلب ذلك في سؤال (مثال لسؤال محتمل: اكتب رمز عنصر شبه فلز) (السؤال الثالث صفحة ٥).

==========



يمثل الشكل المجاور مفتاح العنصر، وهو مهم للتعرف على العدد الذري والكتلي وغيره من المعلومات عن العنصر.

السؤال الأول:

i. أمامك مجموعة من الاستخدامات لبعض العناصر أو مكان تواجدها وبعض الأجهزة التي تم دراستها. ضع اسم الجهاز أو العنصر المناسب أمام الاستخدام الصحيح فيما يلي:

(القصدير/ المسرعات / اليود – ١٣١ / الحديد / الليثيوم / الفوسفور – ٣٢ / الماغنسيوم / الرصاص / الزئبق / السيليكون / الفوسفور / المفاعل النووي / الأكسجين / الكربون / الصوديوم / النيتروجين)

الرقم	الاستخدام أو مكان التواجد	اسم الجهاز أو العنصر
١	تستخدم في صناعة العناصر الجديدة.	
٢	يستعمل لتشخيص المشاكل المتعلقة بالغدة الدرقية.	
٣	صناعة مقاييس الحرارة والطقس.	
٤	يستخدم في صناعة الأسمدة الكيميائية.	
٥	يحقن في جذور النباتات لمعرفة استجابة النبات في عمليتي النمو والتكاثر.	
٦	يستخدم في الأغراض السلمية وذلك بتحويل الطاقة النووية إلى طاقة كهربائية وحرارية.	
٧	يستخدم في صناعة البطاريات المستعملة في الكاميرات والهواتف النقالة.	
٨	يستخدم في منع الإشعاعات من التسرب.	
٩	متوفر في الرمال ويستخدم في صناعة الزجاج ورقائق الحاسوب.	
١٠	يوجد في مادة كلوروفيل النباتات الخضراء الضروري لعملية البناء الضوئي.	
١١	يستخدم في حشو الأسنان وصناعة علب حفظ الطعام.	
١٢	ضروري للهيموجلوبين الذي ينقل الأكسجين في الدم.	

ii. فسر ما يلي:

١- سبب وجود المجال المغناطيسي للأرض.

.....

٢- ترتيب العناصر في الجدول الدوري حسب أعدادها الذرية بدلاً من أعدادها الكتلية.

.....

٣- استقرار مكونات نواة الذرة في مركزها (البروتونات والنيوترونات) وعدم تنافرها.

.....

iii. أمامك مفاهيم علمية تم دراستها تأملها جيداً، ثم اختر المفهوم المناسب وضعه بين القوسين أمام العبارة المناسبة فيما يلي: (الفلزات / اللافلزات / التحلل الإشعاعي / أشباه الفلزات / التحول)

١- (.....) تغير عنصر إلى عنصر آخر عن طريق التحلل الإشعاعي.

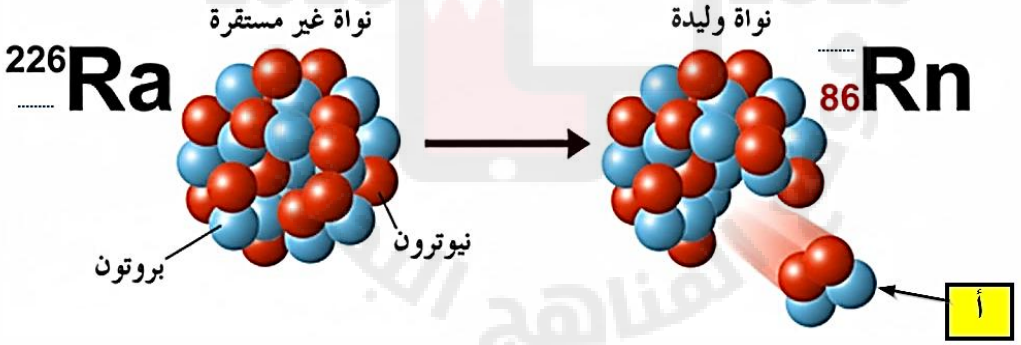
٢- (.....) عناصرها عادة غازية أو صلبة هشة عند درجة حرارة الغرفة.

٣- (.....) جميع عناصرها صلبة موصلة للكهرباء ما عد الزئبق فهو سائل.

٤- (.....) عناصر لها بعض خصائص الفلزات واللافلزات.

السؤال الثاني:

i. يمثل الشكل التالي أحد التحلل الإشعاعي لنواة ذرة غير مستقرة. تأمله جيداً ثم أجب عن الأسئلة التابعة له:



١- ما نوع الجسيم المتحلل (أ)؟ ألفا أم بيتا؟ .....

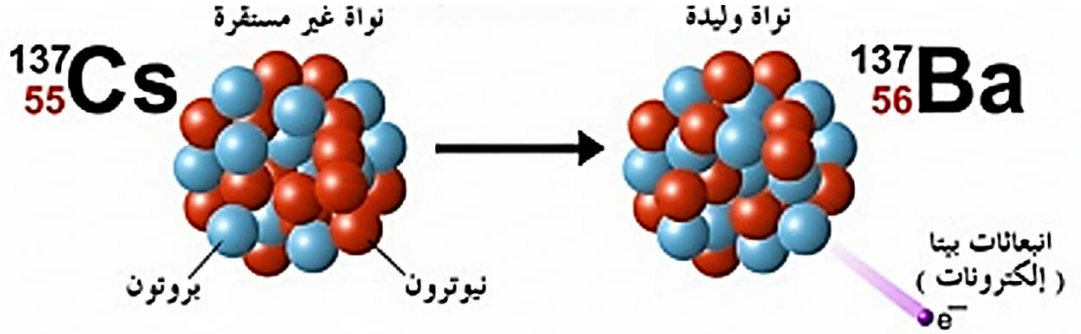
٢- مما يتكون هذا الجسيم؟ .....

٣- ما نوع شحنة الجسيم الناتجة؟ .....

٤- أكمل الجدول التالي:

العنصر الكيميائي	Ra	Rn
العدد الذري		٨٦
عدد النيوترونات		١٣٦
العدد الكتلي	٢٢٦	

ii. يمثل الشكل التالي التحلل الإشعاعي لأحد العناصر الكيميائية تأمله جيداً ثم أجب عن الأسئلة التابعة له:



١. ما نوع التحلل الإشعاعي؟ .....

٢. ما نوع شحنته؟ .....

٣. كيف تكون هذا الإلكترون؟

.....

.....

.....

٤. ما الفرق بين الإلكترون الموجود خارج النواة و هذا الجسيم؟ .....

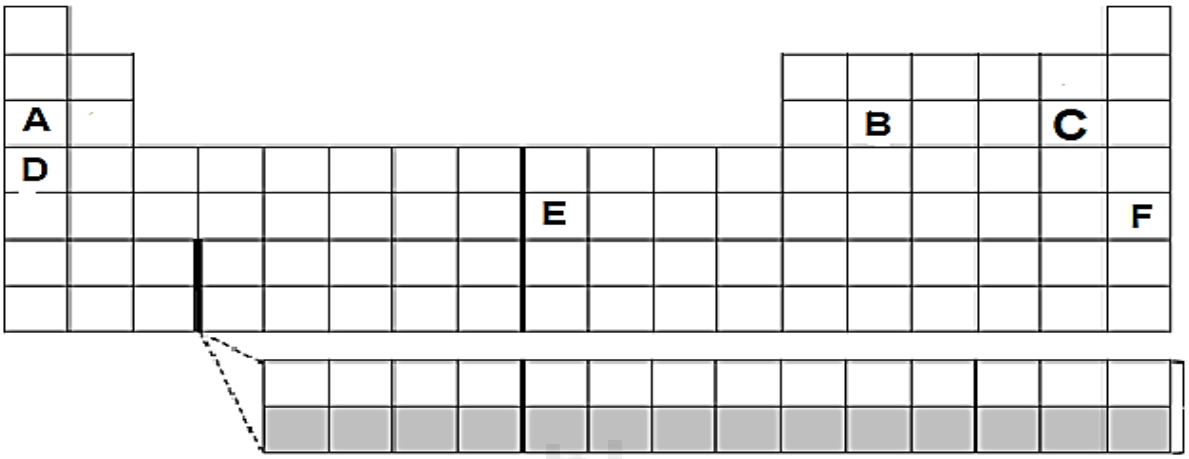
iii. أمامك مجموعة من النظائر لأحد العناصر الكيميائية مع العلم بأن الأرقام تمثل: $^{\text{العدد الكتلي}}_{\text{العدد الذري}}C$. انظر لها بتمعن ثم اختر ما يتناسب مع العبارات في الجدول التالي التابع لها:

(أ. $^{8}_{6}C$ ، ب. $^{13}_{6}C$ ، ج. $^{12}_{6}C$ ، د. $^{14}_{6}C$)

الرقم	العبارة	الرمز المناسب
١	ما رمز النظير الذي يزيد نيوتروناته عن عدد بروتوناته بمقدار ٢؟	
٢	ما رمز النظير المستقر من بين الرموز السابقة؟	
٣	ما هو رمز النظير الأقل استقراراً؟	

السؤال الثالث:

i. يمثل الشكل التالي مخططاً للجدول الدوري الحديث يحتوي على رموز افتراضية لبعض العناصر الفلزية واللافلزية وأشباه الفلزات. مستعيناً به و بما درسته، أجب عن جميع الأسئلة التابعة له:



أ. أي العناصر الممثلة بالرموز الافتراضية في الشكل أعلاه:

الرقم	السؤال	الرمز الافتراضي المناسب
١	يقع في المجموعة الأولى في الدورة الثانية؟	.....
٢	فلز قلوي؟	..... أو .....
٣	مثالي؟	..... أو ..... أو ..... أو ..... أو .....
٤	شبه فلز؟	.....
٥	لا فلز؟	..... أو .....
٦	غاز نبيل وخامل كيميائياً؟	.....
٧	عنصر هالوجيني؟	.....
٨	عنصر انتقالي؟	.....

ب. ما المادة الكيميائية الناتجة عند اتحاد العنصر A مع العنصر C؟ .....

ج. ما رقم المجموعة التي يُطلق عليها اسم الفلزات القلوية؟ .....

ح. ما رقم المجموعة التي يُطلق عليها اسم الفلزات القلوية الترابية (الأرضية)؟ .....

د. ما هو العدد الذري للعنصر الافتراضي (B)؟ .....

ه. كم عدد دورات جدول العناصر الكيميائية؟ .....

و. كم عدد مجموعات الجدول الدوري الحديث؟ .....

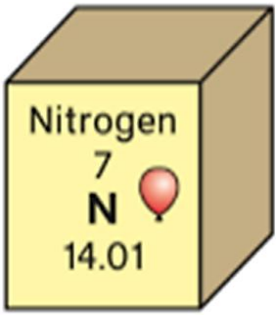
ي. فسر ما يلي: العنصر الافتراضي D أكثر نشاطاً من A؟

.....

.....

السؤال الرابع:

i. يوضح الشكل المجاور مفتاحاً لأحد العناصر الكيميائية من الجدول الدوري الحديث. مستعيناً به، حدد ما يلي بالنسبة لهذا العنصر:



١- الحالة التي يوجد عليها في حرارة الغرفة: .....

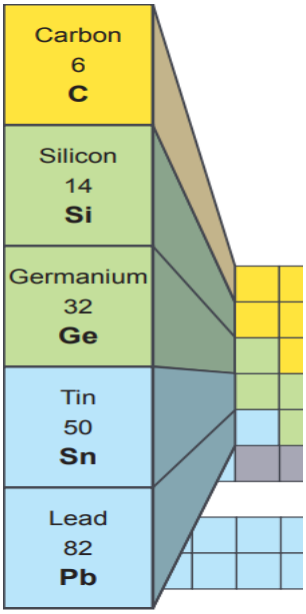
٢- عدد البروتونات: .....

٣- عدد الإلكترونات: .....

٤- العدد الكتلي: .....

٥- عدد النيوترونات: .....

ii. مستعيناً بالشكل المجاور لإحدى مجموعات الجدول الدوري للعناصر الكيميائية. مستعيناً به، أجب عن الأسئلة التالية:



١- ما اسم المجموعة؟ .....

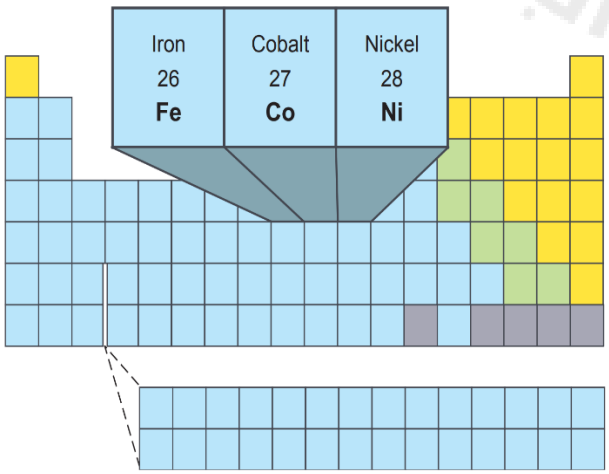
٢- ما اسم العنصر المستخدم في صنع الزجاج ورقائق الحاسوب؟ .....

٣- ما اسم العنصر الذي يستخدم لمنع الإشعاعات من التسرب، وفي قضبان البطاريات؟ .....

٤- ما اسم العنصر الذي يستخدم في حشو الأسنان، وصناعة علب حفظ الطعام؟ .....

٥- ما اسم العنصر الذي يستخدم مع السيليكون كأشباه موصلات؟ .....

iii. الشكل المجاور يبين إحدى مجموعات الجدول الدوري للعناصر الكيميائية. مستعيناً به، أجب عن الأسئلة التالية:



١. ماذا يُطلق على العناصر الثلاثة الظاهرة أمامك؟
.....

٢. اكتب أسماء العناصر الثلاثة التي أمامك:
- .....
- .....
- .....

٣. ما هو العنصر الموجود في باطن الأرض بكميات هائلة من العناصر الثلاثة؟ .....

٤. ما هي أهميته في باطن الأرض؟
.....

السؤال الخامس:

i. أمامك عمودين في الجدول (أ) و (ب). تمعنهما جيدًا، ثم اختر الحرف المناسب من المجموعة (ب) وضعه في المكان المناسب أمام المجموعة (أ):

الحرف	العمود أ	العمود ب
	عناصر تتفاعل بشدة مع الماء.	A. **النيتروجين**
	عناصر تتفاعل مع الفلزات القلوية وتعطي أملاحاً متشابهة.	B. **الجدول الدوري**
	عناصر لا تتفاعل مع غيرها من العناصر الأخرى في الظروف العادية وتنتمي لمجموعة جميع عناصرها لا فلزات.	C. **الهالوجينات (المجموعة ١٧)**
	أكثر العناصر من اللافلزات تواجداً في الهواء نحصل عليه من النباتات.	D. **الفلزات القلوية**
	مخطط للعناصر في صفوف وأعمدة.	E. **الغازات النبيلة (المجموعة ١٨)**

ii. قارن بين الفلزات واللافلزات حسب المطلوب في الجدول أدناه:

وجه المقارنة	الفلزات	اللافلزات
اللمعان (لامعة / ليست لامعة)		
توصيل الكهرباء والحرارة (جيدة / ردئية)		
قابلية الطرق والسحب (قابلة / غير قابلة)		