شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

نموذج أسئلة الاختبار الرسمي (محافظة مسقط)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 15-01-2023 07:43:59

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع

روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول

1	نموذج إجابة الامتحان النهائي الدور الأول الفترة الصباحية لمحافظتي شمال الشرقية ومسقط
2	نموذج إجابة الامتحان النهائي الدور الأول الفترة الصباحية لمحافظتي شمال الباطنة والداخلية
3	الامتحان النهائي الدور الأول الفترة الصباحية لمحافظتي شمال الشرقية ومسقط
4	الامتحان النهائي الدور الأول الفترة الصباحية لمحافظتي شمال الباطنة والداخلية

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول	
5	المراجعة النهائية للمادة

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

الملف نموذج أسئلة الاختبار الرسمي (محافظة مسقط)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع			
روابط مواد الصف التاسع على تلغرام			
التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول	
1	شرح درس تفاعلات تكوين الأملاح
2	شرح ثاني لدرس مقياس الرقم الهيدروجيني
3	أوراق عمل في الوحدة الخامسة معدل سرعة التفاعل وتغيرات الطاقة
4	ملخص الدرسين مم يتكون حسمك والكربوهيدرات
5	اختبار قصير أول مع نموذج الإجابة

سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة مسقط

امتحـان مادة الكيمياء للصف التاسع

للعام الدراسي : ١٤٤٤ هـ - ٢٠٢٢/٢٠٢٣م

الدور الأول - الفصل الدراسي الأول

- زمن الامتحان: (ساعه ونصف) - عدد صفحات أسئلة الامتحان: (٨) صفحات.
- الإجابة في الدفتر نفسه.

اسم الطالب			
المدرسة		الصف	

موقع المناهج العُمانية
alManahj.com/om

السؤال	الدرجة		التوقيع بالاسم	
	بالأرقام	بالحروف	المصحح الأول	المصحح الثاني
1				
2				
3				
4				
5				
6				
7				
8				
المجموع			جمعه	مراجعة الجمع
المجموع الكلي				

المادة: الكيمياء الصف : التاسع

الدور الأول - الفصل الدراسي الأول - للعام الدراسي ١٤٤٤ هـ - ٢٠٢٢/٢٠٢٣م

أجب عن جميع الأسئلة الآتية

السؤال الأول:

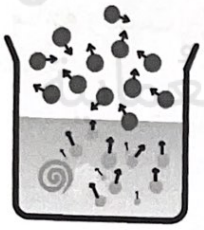
يطلق على درجة الحرارة التي تتحول عندها المادة من الحالة السائلة الى الحالة الصلبة بـ: [١]

(ظلل الاجابة الصحيحة)

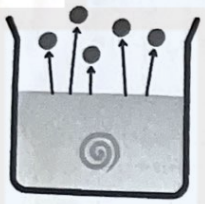
- ○ درجة الغليان
- ○ درجة التكثف
- ○ درجة التجمد
- ○ درجة الانصهار

السؤال الثاني: في الشكل الاتي تمثل الكرات جسيمات المادة في الحالتين السائلة والغازية.

ادرس الشكل جيدا ثم أجب عن الاسئلة التالية:



(١)



(٢)

أ - اكتب اسم العمليتين التي يمثلها الشكلين: [١]

(١) .....

(٢) .....

ب - تعتمد سرعة العملية (ب) على [1]

.....

السؤال الثالث :

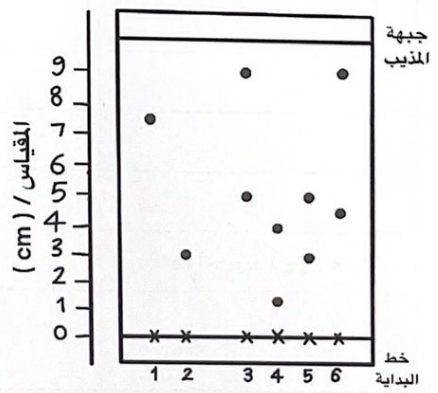
بعد نهاية مباراة كرة السلة ، قام المختصين بإجراء فحص للاعبين للكشف عن وجود منشطات أو عقاقير محضورة في أجسام اللاعبين، حيث يتم وضع عينة مركزه من بول اللاعبين لا تقل عن نقطه أو بقعه دائرية على ورق الكروماتوغرافيا عند خط البداية، وتوضع على الخط نفسه نقاط من بعض العقاقير والمواد المحضورة (المنشطات).

يوضح الجدول التالي ارقام المواد المحضورة وعينات بول اللاعبين.

وعند قراءة ورقة الكروماتوغرافيا بإستخدام الأشعة فوق البنفسجية ، كانت النتائج كما بالشكل التالي.

(أدرسه جيدا ثم أجب عن الأسئلة التالية):

البقعه \ العينة	الوصف
1	المورفين
2	النيكوتين
3	عينة بول اللاعب أ
4	عينة بول اللاعب ب
5	عينة بول اللاعب ج
6	عينة بول اللاعب د



يتبع/2

المادة: الكيمياء الصف : التاسع

الدور الأول - الفصل الدراسي الأول - للعام الدراسي ١٤٤٤ هـ - ٢٠٢٢/٢٠٢٣م

أجب عن جميع الأسئلة الآتية

السؤال الأول:

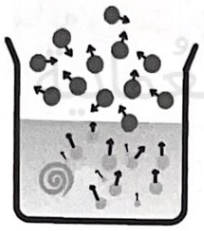
يطلق على درجة الحرارة التي تتحول عندها المادة من الحالة السائلة الى الحالة الصلبة بـ: [١]

(ظلل الاجابة الصحيحة)

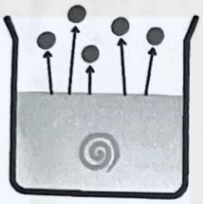
- ○ درجة الغليان
- ○ درجة التكثف
- ○ درجة التجمد
- ○ درجة الانصهار

السؤال الثاني: في الشكل الاتي تمثل الكرات جسيمات المادة في الحالتين السائلة والغازية.

ادرس الشكل جيدا ثم أجب عن الاسئلة التالية:



(١)



(٢)

أ - اكتب اسم العمليتين التي يمثلها الشكلين: [١]

(١) .....

(٢) .....

ب - تعتمد سرعة العملية (ب) على [1]

.....

السؤال الثالث :

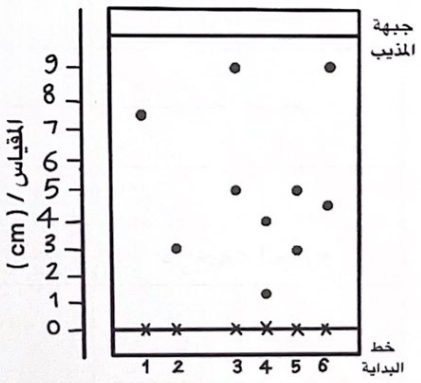
بعد نهاية مباراة كرة السلة ، قام المختصين بإجراء فحص للاعبين للكشف عن وجود منشطات أو عقاقير محضورة في أجسام اللاعبين، حيث يتم وضع عينة مركزه من بول اللاعبين لا تقل عن نقطه أو بقعه دائرية على ورق الكروماتوغرافيا عند خط البداية، وتوضع على الخط نفسه نقاط من بعض العقاقير والمواد المحضورة (المنشطات).

يوضح الجدول التالي ارقام المواد المحضورة وعينات بول اللاعبين.

وعند قراءة ورقة الكروماتوغرافيا بإستخدام الأشعة فوق البنفسجية ، كانت النتائج كما بالشكل التالي.

(أدرسه جيدا ثم أجب عن الأسئلة التالية):

البقعه \ العينة	الوصف
1	المورفين
2	النيكوتين
3	عينة بول اللاعب أ
4	عينة بول اللاعب ب
5	عينة بول اللاعب ج
6	عينة بول اللاعب د



يتبع/2

أ- أيهما أقل ذائبية في المذيب : O مادة المورفين O مادة النيكوتين (ظلل الاجابة الصحيحة)

فسر ذلك . [1]

.....

.....

.....

ب- تنبأ أي من اللاعبين الذي قررت لجنة الفحوصات معاقبتهم . ..... لماذا. [1]

.....

.....

.....

جـ - احسب معامل التأخر R_f لمادة النيكوتين. [2]

.....

.....

.....

.....

.....

السؤال الرابع:

أ- ما المقصود بكل من: [2]

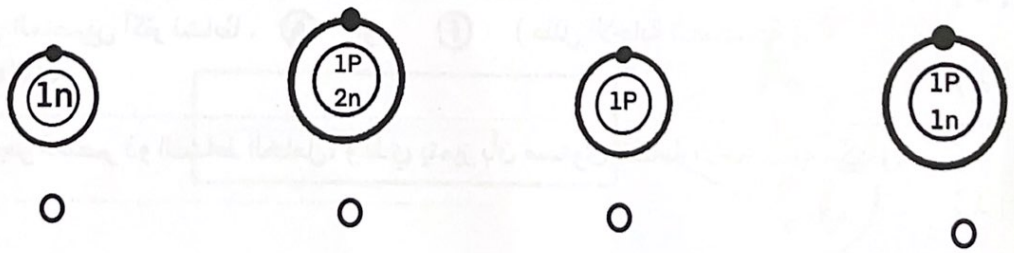
- المركب: .....

- النظائر: .....

ب- ارسم التركيب الالكتروني لذرة الفوسفور P_{15} [1]

جـ - للهيدروجين ثلاث نظائر هي: الهيدروجين H_1^1 والديوتيريوم H_1^2 والتريتيوم H_1^3 .

إذا علمت أن (n هو نيوترون و P بروتون)، فإن أحد التراكيب الإلكترونية الآتية لا يمثل نظائر الهيدروجين . (ظلل الاجابة الصحيحة) [1]



O O O O

المادة: الكيمياء الصف : التاسع

الدور الأول - الفصل الدراسي الأول - للعام الدراسي ١٤٤٤ هـ - ٢٠٢٢/٢٠٢٣م

د - الشكل المقابل يوضح التوزيع الإلكتروني للعنصر **X** إستنتج من الرسم:

- عدد الإلكترونات ..... [1]

- إذا كان العدد الكتلي للعنصر **X** يساوي **27** .

تنبأ كم سيكون عدد النيوترونات : ..... [1]

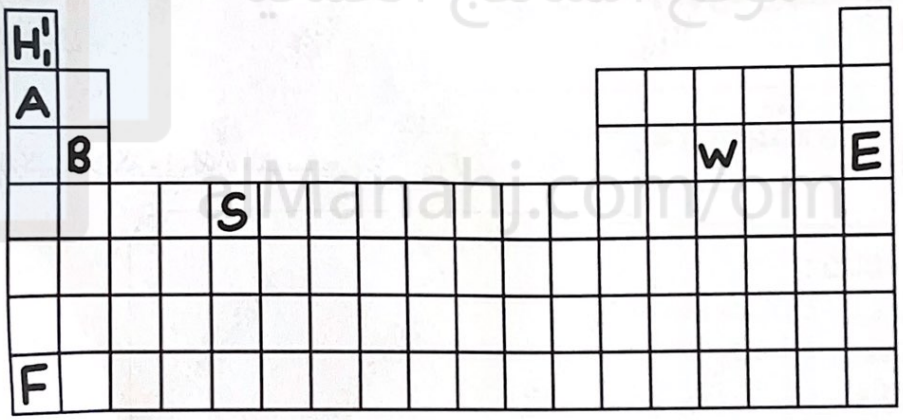
هـ - يمثل ذوبان السكر في الماء تغيراً

○ كيميائي ○ فيزيائي (ظلل الإجابة الصحيحة) [1]

السؤال الخامس :

يظهر الرسم أدناه الجزء العلوي من الجدول الدوري مع تحديد بعض رموز العناصر.

إدرسه جيدا ثم أجب عن الأسئلة الآتية :



أ - ما المقصود برقم الدورة في الجدول الدوري؟ ..... [1]

ب - إذا علمت أن العدد الذري للعنصر **B** يساوي (**12**) .

تنبأ بعدد الإلكترونات في مستوى الطاقة الاخير للعنصر **W** .

..... [1]

جـ - أي العنصرين أكثر نشاطا : Ⓐ او Ⓕ (ظلل الاجابة الصحيحة)

فسر اجابتك. [1]

.....

د - ما رمز العنصر ذو النشاط الخامل، والذي يتميز بأن مستوى الطاقة الاخير لديه مكتمل

..... [1]

يتبع/4

السؤال السادس:

أ- من خصائص الفلزات . (ظلل الاجابة الصحيحة) [1]

- ○ ألوانها مختلفة
- ○ ليست رنانة
- ○ موصلة جيدة للكهرباء والحرارة
- ○ معظمها هش في الحالة الصلبة

ب- عرف كل من:

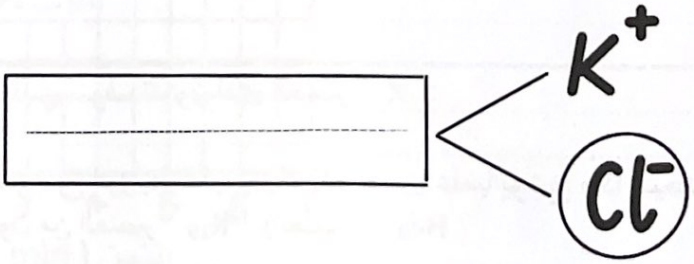
- التكافؤ : ..... [1]
.....
- الرابطة التساهمية: .....
.....
[1]

جـ - المعادلة الاتية تمثل تكون رابطة كيميائية بين عنصري الليثيوم **Li** والبروم **Br**:

- أي البدائل صحيح بناءً على المعادلة الكيميائية السابقة: (ظلل الاجابة الصحيحة) [1]

	نوع الرابطة	الصيغة الكيميائية للمركب
○	تساهمية	***LiBr***
○	تساهمية	$LiBr_2$
○	ايونية	$BrLi_2$
○	ايونية	***LiBr***

د- ما صيغة المركب الناتج من اتحاد الأيونات التالية: K^+ , Cl^- (أكمل) [1]



المادة: الكيمياء الصف : التاسع

الدور الأول - الفصل الدراسي الأول - للعام الدراسي ١٤٤٤ هـ - ٢٠٢٢/٢٠٢٣م

السؤال السابع :

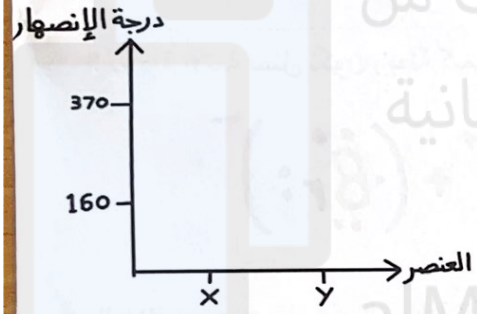
أ - قامت مجموعة من طلاب الصف التاسع ، بإحضار عينات من الماس والجرافيت وذلك لدراسة خصائصهما الفيزيائية .

توقع النتائج التي يمكن أن يحصلوا عليها من خلال اكمالك للفراغات في الجدول التالي : **[2]**

الخصائص	الماس	الجرافيت
التوصيل الكهربائي		
الكثافة		

ب- ١) العنصر **X** يمتلك العدد الذري (12) والعنصر **Y** يمتلك العدد الذري (17) .

أدرس الشكل البياني المقابل ، ثم اجب عن الاسئلة الآتية:



تنبأ من خلال الشكل البياني بدرجة انصهار العنصرين:

_ **X** : ..... **[1]**

_ **Y** : ..... **[1]**

٢) اكتب الصيغة الكيميائية الرمزية للمركب الناتج من اتحاد العنصري **X** مع **Y** .

.....

٣) وضح بالرسم نوع الترابط الكيميائي بين العنصرين باستخدام الرموز **X** و **Y** : **[2]**

٤) ما نوع شحنة الايون الذي سوف تتكون لدى العنصر **X** :

..... **[1]**

ج - من خلال دراستك لموضوع الروابط الكيميائية، قدم تفسيرا علميا يوضح ماذا سيحدث.

إذا قمنا ببناء مركب يتكون من العنصر K_{19} والعنصر He_2 **[1]**

.....

.....

يتبع/6

المادة: الكيمياء الصف : التاسع

الدور الأول - الفصل الدراسي الأول - للعام الدراسي ١٤٤٤ هـ - ٢٠٢٢/٢٠٢٣م

السؤال الثامن:

أ - ما الفرق بين : [٢]

- معدل التفاعل

.....

.....

.....

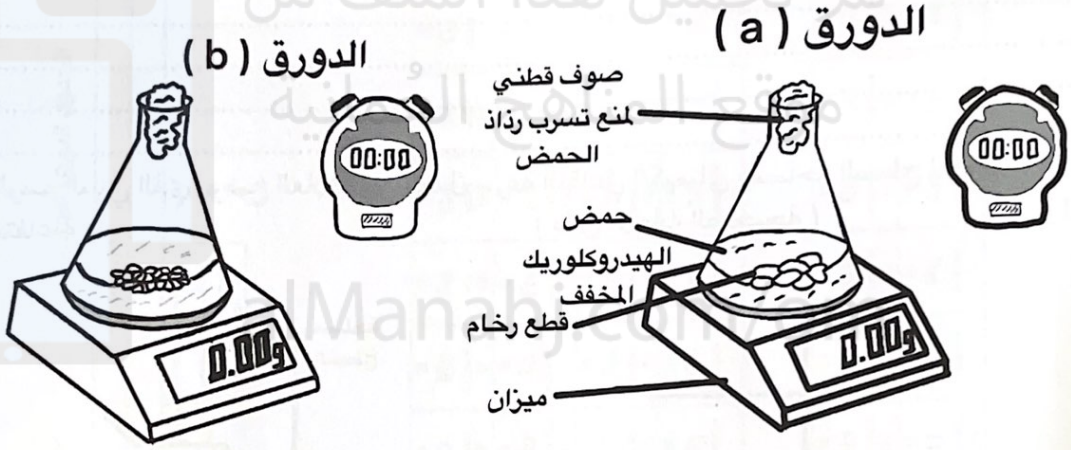
- طاقة التنشيط

.....

.....

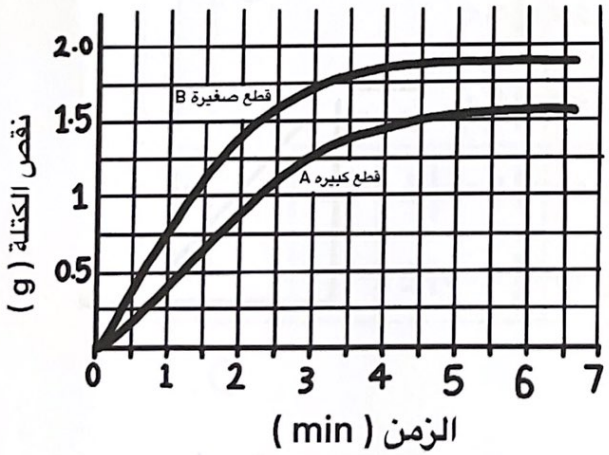
.....

ب - قامت مجموعة من طلاب الصف التاسع بأداء استقصاء علمي، وذلك بعمل تجربة علمية لدراسة بعض العوامل المؤثرة على التفاعل الكيميائي لقطع من الرخام مع حمض ال هيدروكلوريك المخفف. ادرس الشكل، ثم أجب عن الأسئلة التالية:



١) أكتب المعادلة الكيميائية اللفظية للتفاعل الكيميائي الحاصل بين قطع الرخام (كربونات الكالسيوم) وحمض الهيدروكلوريك المخفف؟ [1]

-.....



٢) ما الذي يسبب تناقص الكتلة في كل من الدورقين؟ [1]

.....

.....

.....

.....

٣) تنبأ من الرسم أي من قطع الرخام تفاعلت بشكل أسرع .

.....

فسر اجابتك [1]

.....

.....

.....

٤) في هذه التجربة، ما هو العامل الذي تم اختباره، لقياس معدل سرعة التفاعل الكيميائي . [1]

.....

ج - اذا تم انتاج (**40 مل**) من غاز CO_2 في التجربة خلال (**20 s**) .

أحسب معدل سرعة التفاعل الكيميائي . [1]

.....

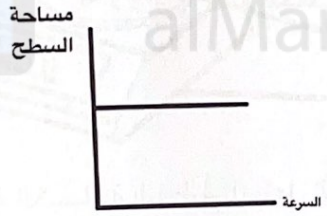
.....

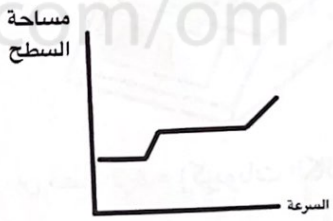
.....

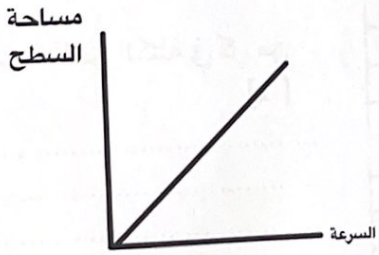
.....

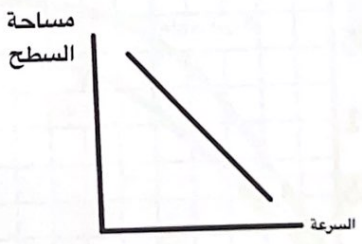
- الرسم البياني الذي يوضح العلاقة بين معدل سرعة التفاعل الكيميائي ومساحة السطح للمواد المتفاعلة هو : [1]

(ظلل الاجابة الصحيحة)









يمكن تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية
alManahj.com/om

الجدول الدوري للعناصر

المجموعات																	
I	II											III	IV	V	VI	VII	VIII
																	2 He helium 4
3 Li lithium 7	4 Be beryllium 9											5 B boron 11	6 C carbon 12	7 N nitrogen 14	8 O oxygen 16	9 F fluorine 19	10 Ne neon 20
11 Na sodium 23	12 Mg magnesium 24											13 Al aluminium 27	14 Si silicon 28	15 P phosphorus 31	16 S sulfur 32	17 Cl chlorine 35.5	18 Ar argon 40
19 K potassium 39	20 Ca calcium 40	21 Sc scandium 45	22 Ti titanium 48	23 V vanadium 51	24 Cr chromium 52	25 Mn manganese 55	26 Fe iron 56	27 Co cobalt 59	28 Ni nickel 59	29 Cu copper 64	30 Zn zinc 65	31 Ga gallium 70	32 Ge germanium 73	33 As arsenic 75	34 Se selenium 79	35 Br bromine 80	36 Kr krypton 84
37 Rb rubidium 85	38 Sr strontium 88	39 Y yttrium 89	40 Zr zirconium 91	41 Nb niobium 93	42 Mo molybdenum 96	43 Tc technetium –	44 Ru ruthenium 101	45 Rh rhodium 103	46 Pd palladium 106	47 Ag silver 108	48 Cd cadmium 112	49 In indium 115	50 Sn tin 119	51 Sb antimony 122	52 Te tellurium 128	53 I iodine 127	54 Xe xenon 131
55 Cs caesium 133	56 Ba barium 137	57–71 lanthanoids	72 Hf hafnium 178	73 Ta tantalum 181	74 W tungsten 184	75 Re rhenium 186	76 Os osmium 190	77 Ir iridium 192	78 Pt platinum 195	79 Au gold 197	80 Hg mercury 201	81 Tl thallium 204	82 Pb lead 207	83 Bi bismuth 209	84 Po polonium –	85 At astatine –	86 Rn radon –
87 Fr francium –	88 Ra radium –	89–103 actinoids	104 Rf rutherfordium –	105 Db dubnium –	106 Sg seaborgium –	107 Bh bohrium –	108 Hs hassium –	109 Mt meitnerium –	110 Ds darmstadtium –	111 Rg roentgenium –	112 Cn copernicium –	113 Nh nihonium –	114 Fl flerovium –	115 Mc moscovium –	116 Lv livermorium –	117 Ts tennessine –	118 Og oganesson –

العدد الذري ← 1
العنصر ← H hydrogen
العدد الكتلي ← 1

57 La lanthanum 139	58 Ce cerium 140	59 Pr praseodymium 141	60 Nd neodymium 144	61 Pm promethium –	62 Sm samarium 150	63 Eu europium 152	64 Gd gadolinium 157	65 Tb terbium 159	66 Dy dysprosium 163	67 Ho holmium 165	68 Er erbium 167	69 Tm thulium 169	70 Yb ytterbium 173	71 Lu lutetium 175
89 Ac actinium –	90 Th thorium 232	91 Pa protactinium 231	92 U uranium 238	93 Np neptunium –	94 Pu plutonium –	95 Am americium –	96 Cm curium –	97 Bk berkelium –	98 Cf californium –	99 Es einsteinium –	100 Fm fermium –	101 Md mendelevium –	102 No nobelium –	103 Lr lawrencium –

انتهت الأسئلة مع الدعاء للجميع بالتوفيق والنجاح.