تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

الامتحان النهائي الرسمي الموحد الدور الأول الفترة الصباحية

موقع فايلاتي ⇦ المناهج العمانية ⇦ الصف التاسع ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول ⇦ الامتحان النهائي ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-01-15 10:19:42

المزيد من مادة كيمياء:	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 المناهج العمانية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول

1	اختبار قصير ثاني بمحافظة ظفار مع نموذج الإجابة
2	اختبار قصير ثاني في وحدة التركيب الذري
3	نشاط درس فصل المواد وتنقيتها
4	نشاط درس حالات المادة مع نموذج الإجابة
5	اختبار قصير أول مع نموذج الإجابة

6

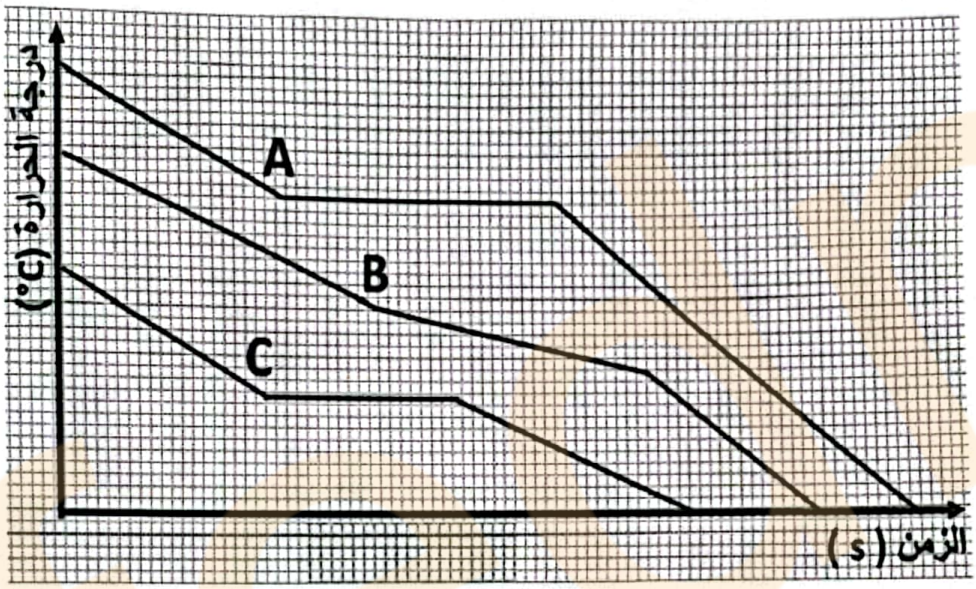
أجب عن جميع الأسئلة الآتية

1) أحد الخيارات الآتية يوضح خصائص المادة الصلبة:

(ظلل الشكل ☐ أمام الإجابة الصحيحة)

☐ تتدفق بسهولة ☐ كثافتها منخفضة ☐ حجمها ثابت ☐ شكلها متغير [1]

2) يوضح الشكل (2-1) منحنيات التبريد لثلاث مواد سائلة (A , B , C).
صنفها إلى مواد نقية ومواد غير نقية.



الشكل (2-1)

المواد النقية	المواد غير النقية
_____	_____

[2]

3) صف تركيب جسيمات المادة في الحالة الغازية من حيث ترتيبها والمسافة بينها، وتأثير زيادة درجة الحرارة على طاقة حركتها.

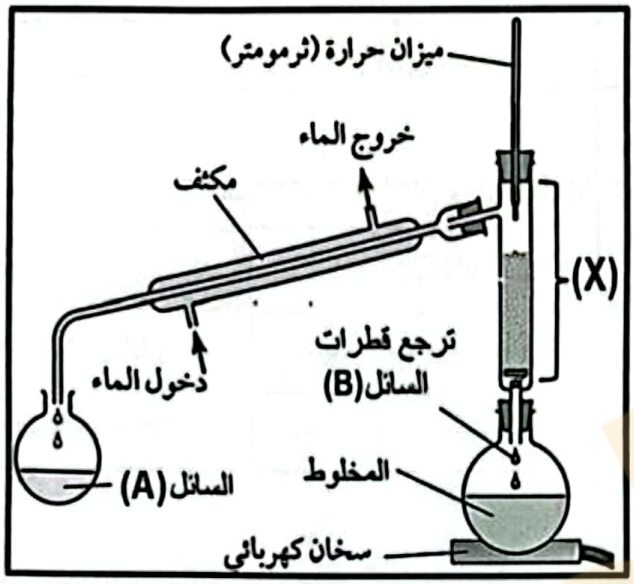
_____

_____

[3] _____

5

4) تم إجراء استقصاء لفصل مكونات مخلوط من السائلين (C) و (B) باستخدام عملية التقطير التجزيئي كما هو موضح في الشكل (4-1).



الشكل (4-1)

أ) فسر: انفصال السائل (A) قبل السائل (B). [1]

_____

_____

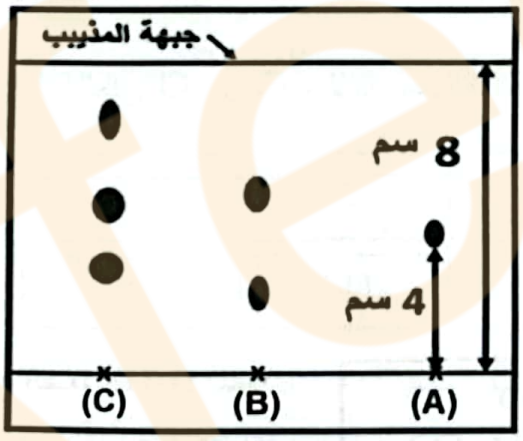
_____

ب) ما اسم الجزء المشار إليه بالرمز (X)؟ [1]

_____

5) يوضح الشكل (5-1) نتيجة عملية كروماتوجرافيا لثلاث عينات (A ، B ، C).

أجب على الأسئلة الآتية:



الشكل (5-1)

أ) ما عدد المواد الموجودة في العينة (C) ؟ [1]

_____

ب) أوجد قيمة معامل التأخر للعينة (A).

_____

_____

_____ [1]

6) ما اسم الجسيمات دون الذرية التي تقع خارج النواة وتحمل شحنات سالبة؟

_____ [1]

6

7) التغير الكيميائي الوحيد من بين التغيرات الآتية هو:
(ظلل الشكل ☐ أمام الإجابة الصحيحة)

☐ صهر النحاس ☐ ذوبان الملح
☐ طبخ الطعام ☐ تجمد الماء

[1]

8) كم عدد الإلكترونات في مستوى الطاقة الثاني والثالث لذرة الكبريت ($_{16}S$) ؟

	عدد الإلكترونات
المستوى الثاني	————
المستوى الثالث	————

[2]

9) احسب عدد النيوترونات لذرة عنصر الليثيوم ($_{3}Li$) إذا علمت أن عدده الكتلي يساوي (7) .

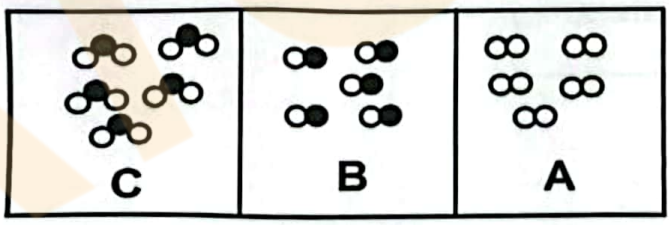
[1] ————————————————

10) فسر: نظيرا الكلور $_{17}^{35}Cl$ و $_{17}^{37}Cl$ لهما نفس الخصائص الكيميائية.

————————————————

[1] ————————————————

11) يوضح الشكل (11-1) النموذج الجسيمي لثلاث مواد مختلفة.



الشكل (11-1)

حدد رمز المادة التي تمثل عنصر الأكسجين O_2 .

————————————————

فسر إجابتك.

[1] ————————————————

6

12) ضع الصفات الآتية في مكانها الصحيح في الجدول التالي :
(صلبة أو غازية - توصل الكهرباء - ليست رنانة - قابلة للطرق)

الفلزات	اللافلزات

[2]

13) حدد موقع العنصر الافتراضي $^{28}_{14}X$ في الجدول الدوري :

رقم الدورة	
رقم المجموعة	

[2]

14) الجدول (14-1) يوضح التركيب الإلكتروني لمجموعة من العناصر.

العنصر	A	B	C	D
التركيب الإلكتروني	2,8	2,5	2,8,1	2,8,6

الجدول (14-1)

ما رمز العنصر الذي يمثل الفلز؟
(ظلل الشكل ☐ أمام الإجابة الصحيحة)

[1] A ☐ B ☐ C ☐ D ☐

15) ما اسم الرابطة الكيميائية التي تتشكل من تشارك ذرتين بزوج أو أكثر من الإلكترونات؟

[1] _____

8

16) قارن بين الماس والجرافيت من حيث عدد الروابط التساهمية في ذرة الكربون ووجود الإلكترونات الحرة.

الخصائص	الماس	الجرافيت
عدد الروابط التساهمية في ذرة الكربون		
وجود إلكترونات حرة		

[2]

17) صف كيف يتكون أيون عنصر البوتاسيوم (K)، مع كتابة رمز الأيون ومقدار الشحنة التي يحملها.

[3]

18) صيغة المركب الناتج من اتحاد NO_3^- مع Mg^{2+} هي:
(ظلل الشكل ☐ أمام الإجابة الصحيحة)

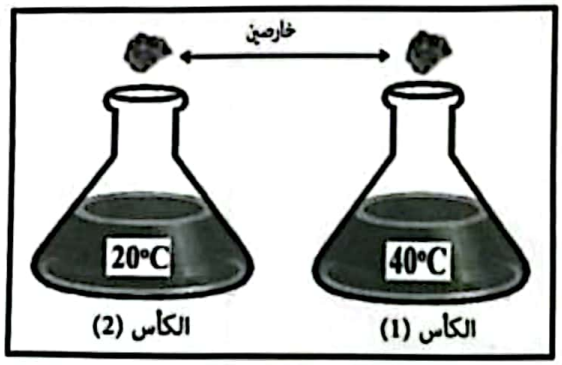
[1] ☐ $Mg(NO_3)_2$ ☐ $MgNO_3$ ☐ Mg_2NO_3 ☐ Mg_3NO_2

19) قام طالب باستقصاء لدراسة خاصيتي التوصيل الكهربائي ودرجة الانصهار لمادة مجهولة بهدف تحديد طبيعتها. حيث استنتج من ذلك أنها مادة أيونية.
اكتب الملاحظات التي حصل عليها الطالب والتي تبرر هذا الاستنتاج.

[2]

5

20) الشكل (20-1) يوضح تجربة إضافة كتلتين متساويتين من الخارصين إلى دورقين فيهما نفس الحمض وبنفس التركيز.



الشكل (20-1)

ما رقم الكأس الذي تكون فيه معدل سرعة التفاعل أعلى؟

(ظلل الشكل ☐ أمام الإجابة الصحيحة)

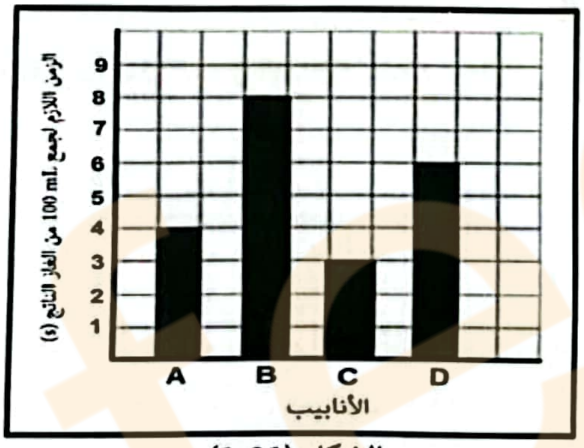
(1) ☐ (2) ☐

فسر إجابتك.

_____

[1] _____

21) يوضح الشكل (21-1) نتائج تجربة لاستقصاء تأثير التركيز على معدل سرعة التفاعل، من خلال إضافة نفس الكمية من الماغنيسيوم إلى أربعة أنابيب اختبار تحتوي على تراكيز مختلفة لنفس الحمض.



الشكل (21-1)

ما رمز الأنبوبة التي بها أعلى تركيز للحمض؟

(ظلل الشكل ☐ أمام الإجابة الصحيحة)

A ☐ B ☐

C ☐ D ☐

[1]

22) أي من التغيرات الآتية يعتبر ماصاً للحرارة؟

(ظلل الشكل ☐ أمام الإجابة الصحيحة)

☐ احتراق الغابات ☐ تفاعل الميثان والأكسجين

☐ احتراق الماغنيسيوم ☐ تفاعل النيتروجين والأكسجين

[1]

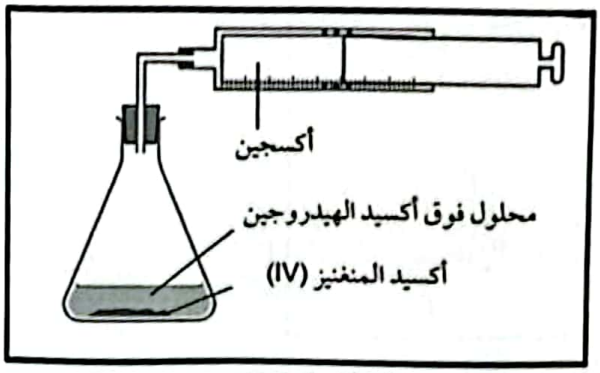
23) اشرح المقصود بنظرية التصادم؟

_____

[2] _____

4

24) يبين الشكل (24-1) تجربة تفكك فوق أكسيد الهيدروجين لتكوين الماء وغاز الأكسجين بوجود العامل الحفاز أكسيد المنغنيز (IV).



الشكل (24-1)

أ) سمّ الجهاز المستخدم لجمع الغاز الموضح في الشكل.

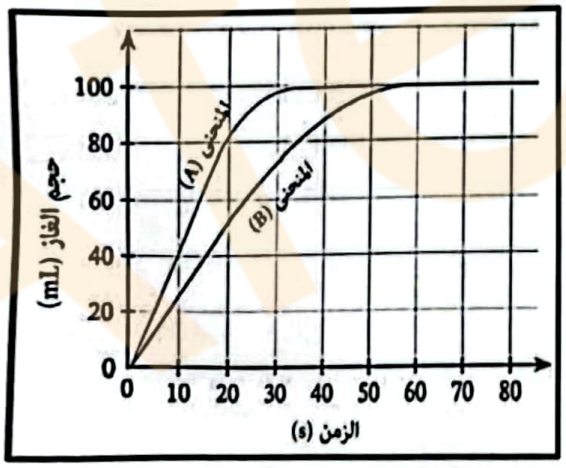
[_____

ب) كيف يؤثر العامل الحفاز المستخدم على سرعة التفاعل الكيميائي؟

_____

[_____

25) الشكل (25-1) يمثل حجم الغاز الناتج بمرور الزمن لتفاعل كتل متساوية من مسحوق الحديد وقطع الحديد كلاً على حدة مع حمض الهيدروكلوريك المخفف بنفس التركيز مع تثبيت جميع العوامل الأخرى.



الشكل (25-1)

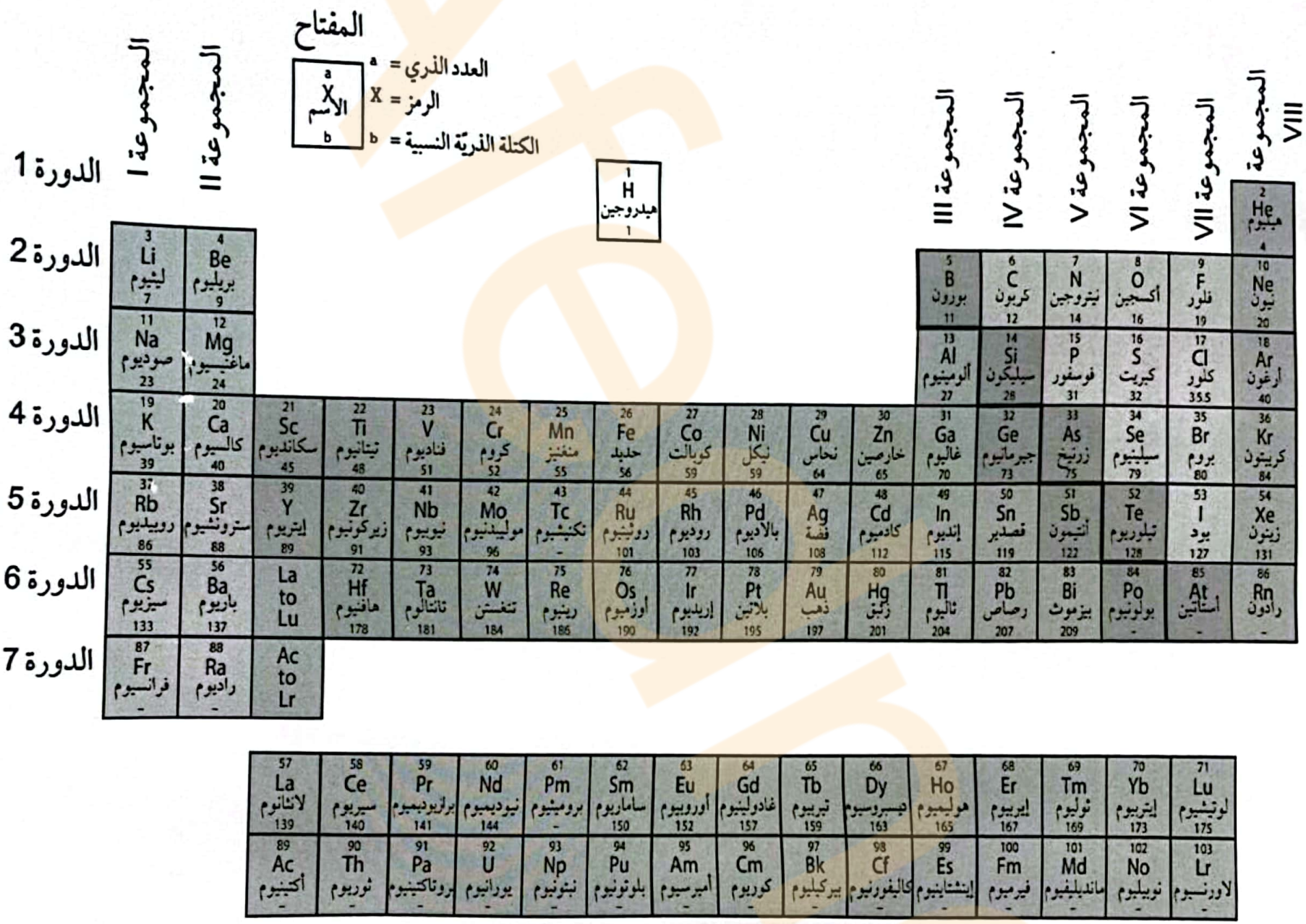
أ) اكتب رمز المنحنى الذي يمثل تفاعل مسحوق الحديد.

[_____

ب) ما العامل المؤثر على سرعة التفاعل في هذه التجربة؟

[_____

انتهت الأسئلة مع دعواتنا لكم بالتوفيق والنجاح


المفتاح
a = العدد الذري
X = الرمز
الاسم
b = الكتلة الذريّة النسبية
المجموعة I
المجموعة II
المجموعة III
المجموعة IV
المجموعة V
المجموعة VI
المجموعة VII
المجموعة VIII
الدورة 1
الدورة 2
الدورة 3
الدورة 4
الدورة 5
الدورة 6
الدورة 7
1 H هيدروجين 1
2 He هيليوم 4
3 Li ليثيوم 7
4 Be بريليوم 9
5 B بورون 11
6 C كربون 12
7 N نيتروجين 14
8 O أكسجين 16
9 F فلور 19
10 Ne نيون 20
11 Na صوديوم 23
12 Mg ماغنيسيوم 24
13 Al ألومنيوم 27
14 Si سيليكون 28
15 P فوسفور 31
16 S كبريت 32
17 Cl كلور 35.5
18 Ar أرغون 40
19 K بوتاسيوم 39
20 Ca كالسيوم 40
21 Sc سكانديوم 45
22 Ti تيتانيوم 48
23 V فناديوم 51
24 Cr كروم 52
25 Mn منغنيز 55
26 Fe حديد 56
27 Co كوبالت 59
28 Ni نيكل 59
29 Cu نحاس 64
30 Zn خارصين 65
31 Ga غاليوم 70
32 Ge جيرمانيوم 73
33 As زرنيخ 75
34 Se سيلينيوم 79
35 Br بروم 80
36 Kr كريبتون 84
37 Rb روبيديوم 86
38 Sr سترونشيوم 88
39 Y إيتريوم 89
40 Zr زيركونيوم 91
41 Nb نيوبيوم 93
42 Mo موليبدنيوم 96
43 Tc تكنيشيوم -
44 Ru روثينيوم 101
45 Rh روديوم 103
46 Pd بالاديوم 106
47 Ag فضة 108
48 Cd كادميوم 112
49 In إنديوم 115
50 Sn قصدير 119
51 Sb أنتيمون 122
52 Te تيلوريوم 128
53 I يود 127
54 Xe زينون 131
55 Cs سيزيوم 133
56 Ba باريوم 137
La to Lu
72 Hf هافنيوم 178
73 Ta تانتالوم 181
74 W تنغستن 184
75 Re رينيوم 186
76 Os أوزميوم 190
77 Ir إريديوم 192
78 Pt بلاتين 195
79 Au ذهب 197
80 Hg زئبق 201
81 Tl ثاليوم 204
82 Pb رصاص 207
83 Bi بيزموث 209
84 Po بولونيوم -
85 At أستاتين -
86 Rn رادون -
87 Fr فرانسيوم -
88 Ra راديوم -
Ac to Lr
57 La لانثانوم 139
58 Ce سيريوم 140
59 Pr برازيوديميوم 141
60 Nd نيوديميوم 144
61 Pm بروميثيوم -
62 Sm ساماريوم 150
63 Eu أوروبيوم 152
64 Gd غادولينيوم 157
65 Tb تربيوم 159
66 Dy ديسبروسيوم 163
67 Ho هوليميوم 165
68 Er إربيوم 167
69 Tm ثوليوم 169
70 Yb إيتربيوم 173
71 Lu لوتيشيوم 175
89 Ac أكتينيوم -
90 Th ثوريوم -
91 Pa بروتاكتينيوم -
92 U يورانيوم -
93 Np نبتونيوم -
94 Pu بلوتونيوم -
95 Am أميريسيوم -
96 Cm كوريوم -
97 Bk بيركيليوم -
98 Cf كاليفورنيوم -
99 Es إينشتاينيوم -
100 Fm فيرميوم -
101 Md مانديليفيوم -
102 No نوبيليوم -
103 Lr لاورنسيوم -