أوراق عمل مراجعة اختبار منتصف الفصل الأول





تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية

موقع المناهج ⇒ المناهج القطرية ⇒ المستوى الحادي عشر العلمي ⇒ كيمياء ⇒ الفصل الأول ⇒ ملفات متنوعة ⇒ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 15-10-2025 14:16:39

ملفات اكتب للمعلم اكتب 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

المزيد من مادة كيمياء:

إعداد: مدرسة ابن تيمية

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى الحادي عشر العلمي











صفحة المناهج القطرية على فيسببوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

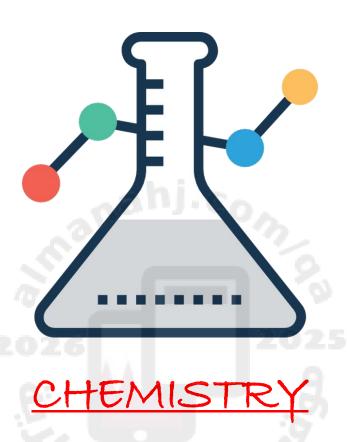
المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب المستوى الحادي عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الأول	
نموذج إجابة أوراق عمل إثرائية منتصف الفصل مع خرائط ذهنية	1
أوراق عمل إثرائية منتصف الفصل غير مجابة مع خرائط ذهنية	2
نموذج إجابة أوراق عمل الوحدة الأولى من مدرسة مسيعيد	3
أوراق عمل الوحدة الأولى غير مجابة من مدرسة مسيعيد	4
ملزمة الوحدة الأولى الروابط الكيميائية وتركيب الذرات	5

الفصل الدراسي الثاني 2026-2025



مدرسة ابن تيمية الثانوية للبنين



العناهم	
أوراق عمل مادة الكيمياء	
مراجعة اختباس منتصف الفصل الأول	
·:-	اسم الطالب
الشعبة:	,

وزارة التربيـــة والتعليـــم العالـــي Ministry of Education and Higher Education دولــة قطــر State of Qatar • مولــة قطــر

مدرسة ابن تيمية الثانوية للبنين

كراسة الأنشطة لمادة الكيمياء للصف الحادي عشر – العلمي

1- () مبدأ ينص على أن المستويات ذات الطاقة الأقل هي التي تملأ أولا بالإلكترونات. 2- () تملأ الأفلاك الفرعية بالإلكترونات بشكل فردي قبل أن تمتلئ بصورة مزدوجة.

النشاط الثاني: اختر رمز الإجابة الصحيحة:

ما التوزيع الإلكتروني الصحيح لذرة ₁₉ K?	-1
$1s^2 2s^2 2p^8 3s^2 3p^5$	A
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 2p^6 4s^1$	В
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^1$	C
1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁶ 4s ¹	D

ما المجموعة التي تفقد إلكترونا واحدًا وتكون ذراتها أيون يحمل شحنة +1؟	-2
الفلزات القلوية	A
الفلزات القلوية الأرضية	В
الهالوجينات	C
الغازات النبيلة	D

ما عدد الإلكترونات في الأيون +Ca2 (استعن بالجدول الدوري)	-3
18	A
20	В
22	C
24	D

وزارة التربيـــة والتعليـــم العالـــي Ministry of Education and Higher Education State of Qatar - دولـــة قطـــر - State of Qatar

مدرسة ابن تيمية الثانوية للبنين

ما عدد الإلكترونات في الأيون -F؟ (استعن بالجدول الدوري)	-4
7	A
8	В
9	C
10	D
ananii.co	

؟(استعن بالجدول الدوري)	\mathbf{s}^1 أي العناصر التالية ينتهي توزيعة ب	-5
	Li	A
(0)	Be	В
2026	2025 F	C
-0-0	0	D

عدد إلكترونات التكافؤ في عنصر الأكسجين 80؟	ما	-6
D.:	2	A
V/_51i0	4	В
Can	6	C
	8	D

ما تكافؤ عنصر الأكسجين ₈ 0؟	-7
2	A
4	В
6	С
8	D

وزارة التربيـــة والتعليـــم العالـــي Ministry of Education and Higher Education State of Qatar - دولـــة قطـــر - State of Qatar

مدرسة ابن تيمية الثانوية للبنين

ماذا يمثل عدد النقاط حول العنصر في تمثيل لويس النقطي؟	-8
تكافؤ العنصر	A
إلكترونات الذرة	В
العدد الذري للعنصر	C
عدد إلكترونات التكافؤ	D

27.	ما رقم مجموعة العنصر الذي توزيعه الإلكتروني 1s ² 2s ² ?	-9
T	1	A
2026	2025	В
2020	3	С
0.:	4	D

ما تمثيل لويس الصحيح لعنصر السيليكون Si?	-10
·Ši·	A
·Si•	В
·Si•	C
•Si•	D

وزارة التربيـــة والتعليـــم والتعليـــم العالـــي Ministry of Education and Higher Education State of Qatar - دولــة قطــر

مدرسة ابن تيمية الثانوية للبنين

كراسة الأنشطة لمادة الكيمياء للصف الحادي عشر – العلمي

النشاط الثالث: ما التوزيع الإلكتروني للذرات التالية بطريقة أوفباو؟

التوزيع الإلكتروني
uani.co
2025

النشاط الرابع: ما التوزيع الإلكتروني للعناصر التالية بدلالة الغاز النبيل؟

العنصر	التوزيع الإلكتروني
21 Sc	مراهح ،
29Cu	
35 B r	

وزارة التربيـــة والتعليـــم والتعليـــم العالـــي Ministry of Education and Higher Education دولــة قطـر ، State of Qatar

مدرسة ابن تيمية الثانوية للبنين

كراسة الأنشطة لمادة الكيمياء للصف الحادي عشر – العلمي

النشاط الخامس: ما التوزيع الإلكتروني للذرات والأيونات التالية بحسب قاعدة هوند؟ (استعن بالجدول الدوري)

العنصر	التوزيع الإلكتروني
С	
Na	
P	ahi.co
Cl	
Ca ²⁺	

ر: ما المصطلح العلمي الذي يدل على: **	النشباط السبادس
) الإلكترونات التي تتواجد في مستوى الطاقة الأخير. عدد الإلكترونات التي يمكن أن تفقدها أو تكسبها أو تشارك بها الذرة.) -1
عدد الإلكترونات التي يمكن أن تفقدها أو تكسبها أو تشارك بها الذرة.) -2

النشاط السابع: أكمل الجدول الآتى:

العنصر	التوزيع الإلكتروني	عدد إلكترونات التكافؤ	تكافؤ العنصر	تمثيل لويس
₃ Li				
₁₂ Mg				
16S				
9 F				

وزارة التربيـــة والتعليـــم العالـــي Ministry of Education and Higher Education دولــة قطــر State of Qatar • مولــة قطــر

مدرسة ابن تيمية الثانوية للبنين

كراسة الأنشطة لمادة الكيمياء للصف الحادي عشر – العلمي

6- ارسم تمثيل لويس لهذا العنصر

النشاط الثامن: عنصر افتراضي X لديه التوزيع الإلكتروني الآتي $3p^1 3s^2 2s^2 2s^2 2s^3$ ، أجب الأسئلة التالية:
1- ما العدد الذري لهذا العنصر؟
2- ما عدد الكترونات التكافؤ لهذا العنصر؟
3- ما تكافؤ هذا العنصر؟
4- هل يميل هذا العنصر لفقد الإلكترونات أم لاكتسابها؟
5- ما نوع الأيون الذي يكونه هذا العنصر؟

وزارة التربيـــة والتعليـــم والتعليـــم العالـــي Ministry of Education and Higher Education دولــة قطــر State of Qatar • مولــة قطــر

مدرسة ابن تيمية الثانوية للبنين

ملاحظات
nahj.co.
2026 2025
e: W8
9/2011elle

وزارة التربيـــة والتعليـــم والتعليـــم العالـــي Ministry of Education and Higher Education دولــة قطـر ، State of Qatar

مدرسة ابن تيمية الثانوية للبنين

كراسة الأنشطة لمادة الكيمياء للصف الحادي عشر – العلمي

النشاط الأول: أكمل الجدول الآتي:

s	m	ι	n	أعداد الكم
	0			
	anaiij	COD		القيم المتاحة
4			9.	المتاحة
4			0	
20	26	20	25	

النشاط الثاني: حدد شكل كل فلك من الأفلاك التالية (مع الرسم)؟

قيمة }	رمز المستوى الفرعي
0	S
1	p
2	d
3	f

p	s	विदेश
2		الشكل
		الرسم

مدرسة ابن تيمية الثانوية للبنين

كراسة الأنشطة لمادة الكيمياء للصف الحادي عشر – العلمي

النشاط الثالث: إلى ماذا تشير أعداد الكم التالية؟

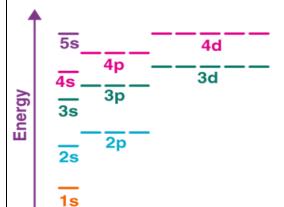
- 1- عدد الكم الرئيس:
- 2- عدد الكم الفرعى:
- 3- عدد الكم المغناطيسى:
 - 4- عدد الكم المغزلى:

النشاط الرابع: ما أعداد الكم الأربعة لكل من الإلكترونات في الأفلاك الآتية؟

 $3S^{1}-1$

 $2P^{1}-2$

النشاط الخامس: اكتب اعداد الكم الأربعة لإلكترونات المدار الخارجي في ذرة البريليوم، عدده الذري 4.



النشاط السادس: ما هو الفلك الذي لديه أعداد الكم الآتية؟

n, l, m, (2,0,0) -

n, l, m, (3,1,1) -ب



مدرسة ابن تيمية الثانوية للبنين

كراسة الأنشطة لمادة الكيمياء للصف الحادي عشر – العلمي

النشاط السابع: كم عدد الافلاك الذرية الموجودة في المدار الرئيسي (n=3)

النشاط الثامن: اختر الإجابة الصحيحة فيما يلى:

nanj	أي أعداد الكم يحدد الاتجاه الفراغي للفلك؟	-1
73.	الرئيس	A
- C	الفرعي	В
	المغزلي	C
	المغناطيسي	D
2026	2025	

ما عدد الأفلاك الكلي في المستوى الرئيس الثالث n=3?	-2
3 أفلاك.	A
6 أفلاك.	В
9 أفلاك.	С
18 فلكا.	D

ما عدد الأغلفة الفرعية المستوى الرئيس الثالث n=3?	-3
3	A
6	В
9	С
18	D

وزارة التربيـــة والتعليـــم والتعليـــم العالـــي Ministry of Education and Higher Education

مدرسة ابن تيمية الثانوية للبنين

أي الآتي صحيح عما يمثله عدد الكم الثانوي؟ i. الاتجاه الفراغي للفلك حول النواة. ii. أعداد مستويات الطاقة الفرعية في كل مستوى رئيس. iii. شكل كل فلك.	-4
ii	A
i e ii	В
ii e iii	C
iii و i	D

ما عدد الكم الذي يشير إلى عدد الأفلاك في كل مستوى طاقة فرعي؟	-5
الرئيس	A
الثانوي 2025	В
المغزلي	С
المغناطيسي	D

أي المستويات الفرعية الآتية تحتوي على إلكترون له القيم (n=3, l=1)	-6
1s	A
3s	В
2p	С
3p	D

ما عدد المستويات الفرعية في مستوى الطاقة الرئيس الثاني؟	-7
1	A
2	В
3	C
4	D

كراسة الأنشطة لمادة الكيمياء للصف الحادي عشر – العلمي

مدرسة ابن تيمية الثانوية للبنين

أي المستويات الفرعية له أعلى طاقة؟	-8
2s	A
2p	В
3s	C
3p	D

Vuo.	أي المستويات الآتية تملأ أولا بالإلكترونات؟	-9
100	4d	A
	4p	В
(0)	4s	C
2026	2025 3d	D

ما أعداد الكم الأربعة (n,l,m,s) لإلكترون يقع في الفلك $3s^1$	-10
$(3,1,0,+\frac{1}{2})$	A
$(3,0,0,+\frac{1}{2})$	В
$(1,0,0,-\frac{1}{2})$	C
$(1,1,1,-\frac{1}{2})$	D

المستوى	عدد	السعة من
الفرعي	الأفلاك	الإلكترونات
S	1	2
p	3	6
d	5	10
f	7	14

ما عدد الإلكترونات التي يتسع لها المستوى الفرعي p?	-11
2	A
6	В
10	C
14	D

وزارة التربيــــة والتعليـــم والتعليـــم العالـــي Ministry of Education and Higher Education دولــة قطــر State of Qatar • مولــة قطــر

مدرسة ابن تيمية الثانوية للبنين

ملاحظات
anahj.co
2026 2025
"فناهج"

وزارة التربيــــة والتعليـــم والتعليـــم العالـــي Ministry of Education and Higher Education

مدرسة ابن تيمية الثانوية للبنين

ط الأول: اختر رمز الإجابة الصحيحة:	النشاه
أي زوج من الأزواج الآتية أكثر احتمالا لتكوين مركب أيوني عندما يتحدان معا؟	-1
الأكسجين والكربون	A
النتروجين والكلور	В
الفسفور والفلور	C
الليثيوم والبروم	D
- ani.c	
ما الصيغة الكيميائية الصحيحة لمركب يتكون من اتحاد عنصري الصوديوم Na والكلور Cl؟	-2
NaCl	A
Na ₂ Cl	В
NaCl ₂	C
2025 Na ₃ Cl	D
ما الصيغة الكيميائية الصحيحة لمركب يتكون من اتحاد عنصري المغنيسيوم Mg والفلور F؟	-3
MgF	A
Mg_2F	В
MgF_2	C
Mg_3F	D
Mg_3F	D
Mg ₃ F الصيغ الكيميائية الآتية تحقق قاعدة الثمانية لذرة النيتروجين؟	-4
Carrie	
أي الصيغ الكيميائية الآتية تحقق قاعدة الثمانية لذرة النيتروجين؟	-4
أي الصيغ الكيميائية الآتية تحقق قاعدة الثمانية لذرة النيتروجين؟ NH	-4 A

وزارة التربيـــة والتعليـــم العالـــي Ministry of Education and Higher Education دولــة قطــر State of Qatar • مولــة قطــر

مدرسة ابن تيمية الثانوية للبنين

ما نوع الرابطة في جزيء H ₂ ?	-5
فلزية	A
أيونية	В
تناسقية	C
تساهمية	D
mahj.co	

	أي الآتي صحيح عن جزيء النتروجين N≡N?	-6
	يحتوي على 3 روابط ٥	A
77	π يحتوي على 3 روابط	В
2026	π يحتوي على رابطة σ ورابطتي	C
2020	σ يحتوي على رابطة π ورابطتي	D

-	أي العبارات الآتية صحيحة في وصف الرابطة التناسقية؟
	زوج من الإلكترونات المشتركة بين ذرتين.
B تساھ	تساهم ذرة بالكترون واحد والأخرى بفلك فارغ.
C تتضا	تتضمن إلكترونات من نوعين مختلفين من الأفلاك.
D تساھ	تساهم ذرة بزوج من الإلكترونات والأخرى بفلك فارغ.

وزارة التربيـــة والتعليـــم والتعليـــم العالـــي Ministry of Education and Higher Education دولــة قطـر ، State of Qatar

مدرسة ابن تيمية الثانوية للبنين

كراسة الأنشطة لمادة الكيمياء للصف الحادي عشر – العلمي

النشاط الثاني: أكمل الجدول التالي (مستعينا بالجدول الدوري):

العنصر	رمز لويس للذرة	نوع الأيون المتكون	رمز لويس للأيون
Na			
O	anah	J.Com	
F			

وزارة التربية والتعليم والتعليم العالمي Ministry of Education and Higher Education دولة قطر State of Qater دولية قطر - State of Qater

مدرسة ابن تيمية الثانوية للبنين

كراسة الأنشطة لمادة الكيمياء للصف الحادي عشر _ العلمى

	3_ النتروجين والبوتاسيوم
جدول الدوري):	اط الرابع: أكمل الجدول التالي (مستعينا بالد

النشاط الرابع: أكمل الجدول التالي (مستعينا بالجدول الدوري):

الجزيء	رمز لویس للذرات	رمز لويس للجزيء	نوع الرابطة
\mathbf{O}_2	026	202	5
C ₂ H ₄		0	
C ₂ H ₂	6.	.01	
CO	A	- 47	

النشاط الخامس: ارسم مخطط لويس للأيونات التالية، ثم حدد الذرة المانحة للإلكترونات (مستعينا بالجدول الدورى).

$\mathrm{NH_4}^+$	$\mathrm{H}_3\mathrm{O}^+$	BF ₄ -

وزارة التربيـــة والتعليـــم والتعليـــم العالـــي Ministry of Education and Higher Education State of Qater - دولــة قطــر د

مدرسة ابن تيمية الثانوية للبنين

كراسة الأنشطة لمادة الكيمياء للصف الحادي عشر – العلمى

النشاط السادس: قارن بين رابطة سيجما ورابطة باي من حيث:

- 1- قوة الرابطة:
- 2- طريقة التداخل:

النشاط السابع: أكتب المصطلح العلمي الذي يدل على:

- 1. () قاعدة تنص على ميل معظم الذرات إلى تكوين روابط للوصول إلى ثمانية إلكترونات في المستوى الأخير.
 - 2. () رابطة تتكون نتيجة قوى تجاذب إلكتروستاتيكي بين شحنة موجبة وأخرى سالبة.
 - 3. () قدرة كل عنصر على جذب إلكترونات العنصر الآخر عند تكوين الرابطة الكيميائية.

النشاط الثامن: اختر رمز الإجابة الصحيحة:

أي العناصر الآتية لها أعلى قيمة سالبية كهربائية؟	-1
N	A
0	В
Li	C
Be	D

أي قيم الفرق في السالبية الكهربائية صحيح عن الرابطة التساهمية القطبية؟	-2
$0 \rightarrow 0.4$	A
$0.4 \rightarrow 1.7$	В
=1.7	C
>1.7	D

وزارة التربيــــة والتعليـــم العالـــي Ministry of Education and Higher Education دولــة قطــر State of Qatar وملحة عطــر

مدرسة ابن تيمية الثانوية للبنين

كراسة الأنشطة لمادة الكيمياء للصف الحادي عشر – العلمي

ما نوع الرابطة في جزيء NaCl علما بأن السالبية الكهربائية لـ(Cl= 3.16, Na=0.93) ؟	-3
تساهمية غير قطبية	A
تساهمية قطبية	В
تناسقية	С
أيونية	D

ما نوع الرابطة بين C-H علما بأن السالبية الكهربائية لـ(C= 2.55, H=2.20) ؟	
تساهمية غير قطبية	A
تساهمية قطبية	В
تناسقية	C
أيونية	D
2026 2025	•

ما نوع الرابطة بين C -O علما بأن السالبية الكهربائية لـ C -O ما نوع الرابطة بين C -O علما بأن السالبية الكهربائية الكهربائية الما الما الما الما الما الما الما الم	-5
تساهمية غير قطبية	A
تساهمية قطبية	В
تناسقية	C
أيونية	D

النشاط التاسع: فسر:

الجدول الدوري.	1- تزداد السالبية الكهربائية من اليسار لليمين عبر الدورة الواحدة في
	CO_2 عير قطبي بالرغم من أن الرابطة بين CO_2 قطبية.
	3- لا يذوب البنزين في الماء.

وزارة التربيــــة والتعليـــم والتعليـــم العالـــي Ministry of Education and Higher Education

مدرسة ابن تيمية الثانوية للبنين

	افرها حتى يكون الجزيء قطبي؟	هي الشروط الواجب تو	النشاط التاسع: ما
ة بكل حالة	البية الكهربانية صفحة 59، حدد نوع الرابطة المتكون		النشاط العاشر: بالا مما يلي مع التفسير
	Na, F	20	1
	2026	2025	نوع الرابطة
	O: \\	9	التفسير
	H, Cl	. 2	2
	فناهد	3.	نوع الرابطة
			التفسير
	Н, N		3
			نوع الرابطة
			التفسير

وزارة التربيـــة والتعليـــم والتعليـــم العالـــي Ministry of Education and Higher Education دولــة قطــر - State of Qatar

مدرسة ابن تيمية الثانوية للبنين

1- ما عدد الكترونات التكافئ في ذرة الصوديوم؟	
1 A	
2 B	
3 C	
anj.co 4 D	

2 1	ما سلوك ذرة الفلور F في التفاعلات الكيميائية؟	-2
10	فقد إلكترون	A
2026	فقد الكترونين	В
	كسب إلكترون	C
6: 1//	كسب إلكترونين	D

	أي العبارات التالية صحيحة في وصف الرابطة التناسقية؟
A	يشترط ان يحدث التداخل بين أفلاك s
В	زوج من الإلكترونات المشتركة بين فلزين
C	تساهم ذرة بالكترون واحد والأخرى بفلك فارغ
D	تساهم ذرة بزوج من الإلكترونات والأخرى بفلك فارغ

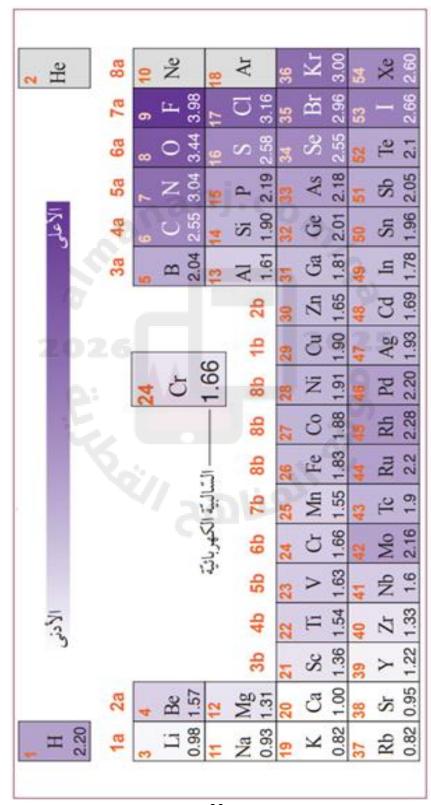
وزارة التربيـــة والتعليـــم العالـــي Ministry of Education and Higher Education دولــة قطــر State of Qatar والمنافقة

مدرسة ابن تيمية الثانوية للبنين

ملاحظات
2026 A 2025
المالية المالي
22

وزارة التربيــــة والتعليـــم والتعليـــم العالـــي Ministry of Education and Higher Education دولــة قطـر State of Qatar والمناق

مدرسة ابن تيمية الثانوية للبنين



وزارة التربيـــة والتعليـــم والتعليـــم العالـــي Ministry of Education and Higher Education State of Qatar - دولــة قطــر - State of Qatar

مدرسة ابن تيمية الثانوية للبنين

8 A	2 4 telium 4.003	o A see of 0.180	18 A L	36 Krypton 83.798	54 (enon 31.293	B Radon [222]	118 anesson [294]		
ω							Φ		
	7 A	9 Fluorine 18.998		35 Promine 79.904		85 At Astatine [210]			
	6A	% O 0xygen 15.999	32.06	Selenium 78.97	Fallurium Tellurium 127.60	P9 84 [209]	116 LV [Livermoriu] [293]		
	5A	Nitrogen 14.007	15 Phosphorus 30.974	33 AS Arsenic 74.922	51 Sb Antimony 121.760	83 Bismuth 208.980	MC Moscovium [289]	70 Yb Ytterbium 173.045	102 Nobelium [259]
	4	6 Carbon 12:011	28.085	32 Germanium 72.630	Sn Tm Tm 118.710	82 Pb Lead 207.2	114 Heroxium [289]	69 Tm Thulium 168,934	101 Mendelevium [258]
	3A	B oron 10.81	13 Aluminum 26.982	31 Gallium 69.723	49 Indium 114.818	81 Thallium 204.38	113 Nivorium [286]	68 Fr Erbium 167.259	100 Femium [257]
		10		30 Zinc 65.38	Cd Cadmium 112.414	81 Mercury 200.592	Copernicium [285]	67 Holmium 164.930	99 Einsteinium [252]
				29 Copper 63.546			Ε		98 Californium [251]
				28 Nickel 58.693	==	79 Pt	=	65 Tb Terbium 158.925	
				27 Cobalt 58.933				Gadolinium 157.25	96 Ourium [247]
				26 Iron 55.845	Puthenium 101.07	76 OS Osmium 190.23	108 Hassium [270]	63 Europium 151.964	95 Am Americium [243]
				Mn Manganese 54.938			107 Bohrium [270]	62 Samarium 150.36	94 Plutonium [244]
				Chromium 51.996			Seaborgium	Promethium [145]	
				23 Vanadium 50.942	41 Niobium N		105 Dubnium [270]	60 N odymiun 44.242	92 Uranium 238.029
				22 Tritanium 47.867	40 Zi rconium 91.224	72 Hf Hafnium 178.49	104 Putherfordium [267]	59 Praseodymium Ne 140.908	Protactinium 231.036
				Scandium 44.956	39 Yttrium 88.906	71 LU Lutetium 174.967	103 Lawrencium [262]	58 Cerium 140.116	90 Thorium 232.038
						*	***************************************	57 Lanthanum 138.905	ACtinium [227]
	ZA	Be Beryllium 9.012	Magnesium 24.305	20 Calcium 40.078	38 Strontium 87.62	56 Ba Barium 137.327	88 Radium (226)	series	
1 A	Hydrogen 1.008				37 Bb St Bubidium St 85.468			*Lanthanide series	*Actinide series
	Hydi	± 90	. 2 %	Pota 39.	Rubi 85.	~ , Q [®] [∞] [∞] [∞]	Fran (2)	. Lani	'Acti