

مدرسة التميز النموذجية

الملف نماذج اختبارات قصيرة حول التركيب الذري والخواص الإلكترونية

موقع المناهج ← ملفات الكويت التعليمية ← الصف العاشر ← كيمياء ← الفصل الأول



المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الأول	
تلخيص الرابط الأيونية	1
الروابط الأيونية والمركبات الايونية	2
نموذج اجابة امتحان الفترة الاولى 2017 2018	3
تلخيص الميول الذرية	4
جداول العناصر المطلوب حفظها	5



غاذج الاختبار القصير الأول

الفصل الأول

2025/2026

الصف : العاشر

مدرسة التميز النموذجية

المادة : كيمياء



العام الدراسي 2024-2025م	(الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء)	وزارة التربية
الصف العاشر	(الفترة الدراسية الاولى)	الإدارة العامة لمنطقة
الاسم:		مدرسة
الزمن: (20 دقيقة)		قسم الكيمياء والفيزياء
	4	
	<u> </u>	
		السوال الأول:
التالية:(3x0.5)	أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل	
	ن الالكترونات حول النواة بدوران الكواكب حول ال	
) نموذج	() نموذج بور
	() تموذج () نموذج	() نموذج دالتون () نموذج دالتون
33 3		
	لعدد (14) إلكترون هو:	2- تحت المستوى الذي يتسع
	P ()	S ()
	f ()	d ()
	م الطاقة حد سادي و	2- عدد الأفلاك في تحت مستم
	ي الصالح (ج) يساوي .	3- عدد الأفلاك في تحت مستو
	5 ()	7 ()
	1()	3 ()
		السؤال الثاني:
		أ- علل لما يأتى تعليلاً علمي
علمية ممكنة.	ون بالنسبة إلى النواة في أي لحظة بأية وسيلة -	1- يصعب تعيين موقع الالكترو
	(0 0-1	" • • • • • • • • • • • • • • • • • • •
	(8O , 20Ca)	
		<u>والمطلوب:</u>
	ىنصر 20Ca حسب تحت المستويات:	1- اكتب الترتيب الإلكتروني لله
	<u>.</u> j . 2000 y	
	ة (غير المزدوجة) في ذرة العنصر 80	2- حدد عدد الااكترونات المفرد
	ه (هير محروب) عي دو محصر ده	-y —y , 2
	في تحت المستوى التالي (3p ⁶)	3- حدد قيمة عدد الكم الثانوي
	\ ' ' ' \ ' \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	"- '

العام الدراسي 2024-2025م	وزارة التربية (الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء)
الصف العاشر	الإدارة العامة لمنطقة (الفترة الدراسية الاولى)
الاسم:	مدرسة
النرمن: (20 دقيقة)	قسم الكيمياء والفيزياء
	4
	السوال الأول:
	أ- أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً: (3x0.5)
	1-يحتوي تحت المستوى
ة داخل مستوى الطاقة الرئيسي.	2-تحت مستوى الطاقة (s) هو دائماًطاقة بين تحت مستويات الطاة
	3p 1) عدده الذي ينتهي ترتيبه الإلكتروني بـ 1 (3 p 3) عدده الذرى يساوي
	السؤال الثاني: أ- علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً: (1x1)
اكس لغزل الإلكترون	1-عند وجود إلكترونين في الفلك نفسه يكون غزل كل منهما حول نفسه باتجاه م
. , .	الآخر.
	ب- لديك رموز العناصر التالية (11Na , 24Cr)
	<u>والمطلوب:</u>
	1- اكتب الترتيب الإلكتروني للعنصر 24Cr حسب تحت المستويات:
	1- احتب التربيب الإلكتروبي للعنصر 24Cr حسب بحث المستويات:
	2- حدد عدد الإلكترونات المزدوجة (غير المفردة) في ذرة العنصر 11Na
	3- حدد قيم عدد الكم المغناطيسي في تحت المستوى التالي (3p ⁶)



	4 4 4 4 4 5 4 5 4 5 4 5 4 5 4 5 4 5 4 5	****	7
العام الدراسي 2024-2025م	الأول لما <mark>دة الك</mark> يمياء)	•	وزارة التربية
الصف العاشر الاسم:	لدراسية الاولى)	راتفتره ال	الإدارة العامة لمنطقة
، النرمن: (20 دقيقة)			قسم الكيمياء والفيزياء
(/ #
	4		
			- t Šti tis ti
(3×0 E)·ä :11:11	الرواكال حملة من الحمل	أنسب عدادة تكما	السؤال الأول: أ- ضع علامة (✓) أمام
(3XU.3) <u>444</u>			
	•	ی طیعہ (دِ تبعات اِد	1-نموذج الذرة الذي اعتمد عل
) نموذج () : :-		() نموذج بور () : ذ- دائت :
طومللون	() نموذج		() نموذج دالتون
	ى ن ھو:	لعدد (10) إلكترو	2- تحت المستوى الذي يتسع
	P ()		S ()
	£ / \		d ()
	f ()		d ()
	ﯩﺎ <i>ﻭﻯ</i> :	رى الطاقة 3d ، يس	3- عدد الأفلاك في تحت مستر
	5 ()		7 ()
	1()		3 ()
			السوال الثاني:
		أ دقيقاً: (1x1)	أ- علل لما يأتى تعليلاً علمي
			1- كتلة الذرة مركزة في نواتها
			•
		16S , 17Cl)	ب- لديك رموز العناصر التالية
			<u>والمطلوب:</u>
	وستورات الطاقة الدئوسية:	وزميد 1761 دريد	1- اكتب الترتيب الإلكتروني لك
	سنويت المصاد الريسي .	عصر ۱٫۵۱ عسب	١ ١٠٠٠ ١٠٠٠ ١٠٠٠
	ا ف قد تر در ۲۱	المنظمة المنظم	2 - ۱۸۱۱ الفردار في دري
	ا لئي قيمه عدد الحم	العصر د16 يحسد	2- الإلكترونان المفردان في ذرة
	انتدال در المناه المراد	الااكترون المفرد في	3- حدد قيمة عدد الكم المغزلي
	ي دره العلصر ۱/۲	تارِنسروں اسر۔ ۔	و حدد نید- حدد اسم اساری

العام الدراسي 2024-2025م	لاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء)	وزارة التربية (ا
الصف العاشر	(الفترة الدراسية الاولى)	الإدارة العامة لمنطقة
الاسم:	3	مدرسة
الزمن: (20 دقيقة)		قسم الكيمياء والفيزياء
	نماذج الاجابة	
لتالية:(3x0.5 <u>)</u>	ب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل ا	السؤال الأول: أ-ضع علامة (✓) أمام أنس
ئىمس:	الكترونات حول النواة بدوران الكواكب حول الش	1-نموذج الذرة الذي شبه دوران الا
رذرفورد	(√) نموذج ر	() نموذج بور
طو مسون	() نموذج ه	() نموذج دالتون
	(14) اِلْكَتْرُونِ هُو:	2- تحت المستوى الذي يتسع لعدد
	P()	S ()
	f (✓)	d ()
	لطاقة 3p ، يساوي :	3- عدد الأفلاك في تحت مستوى ا
	5 ()	7 ()
	1()	3 (🗸)
		السوال الثاني:
	يقاً: (1x1 <u>)</u>	أ- علل لما يأتي تعليلاً علمياً دق
المية ممكنة.	بالنسبة إلى النواة في أي لحظة بأية وسيلة ع	1- يصعب تعيين موقع الالكترون ا
	كة الموجية السريعة للالكترون حول النواة	بسبب طبيعة الحر
Žuo.	(₈ O , ₂₀ Ca	ب- لديك رموز العناصر التالية (
		والمطلوب:
1- اكتب الترتيب الإلكتروني للعنصر 20Ca حسب تحت المستويات:		
$1S^22S^22p^63S^23p^64S^2$		
	غير المزدوجة) في ذرة العنصر 80	2- حدد عدد الإلكترونات المفردة (ع
	حت المستوى التالي (3p ⁶)	3- حدد قيمة عدد الكم الثانوي في ن

العام الدراسي 2024-2025م	وزارة التربية (الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء)
الصف العاشر	الإدارة العامة لمنطقة (الفترة الدراسية الاولى)
الاسم:	مدرسة
الزمن: (20 دقيقة)	قسم الكيمياء والفيزياء
(, ,	4
	السوال الأول:
	أ- أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً: (3x0.5)
	1-يحتوي تحت المستوى <u>f</u> على سبعة أفلاك.
ة داخل مستوى الطاقة الرئيسي.	2-تحت مستوى الطاقة (s) هو دائماً أقل طاقة بين تحت مستويات الطاق
	3- العنصر الذي ينتهي ترتيبه الإلكتروني بـ (3p ¹) عدده الذرى يساوي
	السوال الثاني:
	أ- علل لما يأتى تعليلاً علمياً دقيقاً: (1x1)
اكس لغزل الإلكترون	1-عند وجود إلكترونين في الفلك نفسه يكون غزل كل منهما حول نفسه باتجاه مع
	الآخر.
يينهما	لكي ينشأ مجالين مغناطيسيين متعاكسين يتولد عنهما قوة تحاب تقلل من التنافر
	ب- لديك رموز العناصر التالية (11Na , 24Cr)
	<u>والمطلوب:</u>
	<u>, </u>
	1- اكتب الترتيب الإلكتروني للعنصر 24Cr حسب تحت المستويات:
	$1S^22S^22p^63S^23p^64S^13d^5$
1	2− حدد عدد الإلكترونات المزدوجة (غير المفردة) في ذرة العنصر 11Na
(1,0,-	(10^6) حدد قيم عدد الكم المغناطيسي في تحت المستوى التالي $(3p^6)$



العام الدراسي 2024-2025م	(الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء)	وزارة التربية
الصف العاشر	(الفترة الدراسية الاولى)	الإدارة العامة لمنطقة
الاسم:		مدرسة
الزمن: (20 دقيقة)		قسم الكيمياء والفيزياء
	4	
تالية: (3x0.5)	سب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل الن	السؤال الأول: أ- ضع علامة (✓) أمام أن
<u> </u>	طيف الانبعاث الخطي لذرة الهيدروجين:	
ذر فو ر د	" () نموذج را	(√) نموذج بور
	() نموذج ط () نموذج ط	() نموذج دالتون () نموذج دالتون
	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	2- تحت المستوى الذي يتسع لع
	, , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	· ·
	P ()	S ()
	f ()	d (√)
) الطاقة 3d ، يساوي :	3- عدد الأفلاك في تحت مستوى
	5 (🗸)	7 ()
	1()	3 ()
		ווייבון וולוג -
	دقیقاً: (1x1)	السؤال الثاني: أ- علل لما يأتي تعليلاً علمياً ا
	<u>,</u>	1- كتلة الذرة مركزة في نواتها.
	(₁₆ S , ₁₇ Cl)	ب- لديك رموز العناصر التالية
		<u>والمطلوب:</u>
	صر 17Cl حسب مستويات الطاقة الرئيسية:	1- اكتب الترتيب الإلكتروني للعنم
	$1S^22S^22p^63S^23p^5$	
ليسي	لعنصر 16S يختلفا في قيمة عدد الكمالمغنام	2- الإلكترونان المفردان في ذرة ا
1 2	لإلكترون المفرد في ذرة العنصر 17Cl	3- حدد قيمة عدد الكم المغزلي لـ





مدرسة التميز النموذجية



