

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية



اختبار تجريبي منتصف الفصل غير مجاب

موقع المناهج ← المناهج القطرية ← المستوى العاشر ← كيمياء ← الفصل الأول ← اختبارات ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-10-20 17:51:11

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي | للمدرس

المزيد من مادة
كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى العاشر



صفحة المناهج
القطرية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب المستوى العاشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

أوراق عمل في النشاط الكيميائي للعناصر	1
أوراق عمل في تدرج الخواص الدورية للعناصر	2
أوراق عمل في الجدول الدوري للعناصر	3
أوراق عمل اثرائية منتصف الفصل غير مجابة	4
اختبار تحصيلي منتصف الفصل غير مجاب	5

مراجعة الدرس الأول : الجدول الدوري للعناصر

1 ما الأساس العلمي الذي رتب عليه العناصر في الجدول الدوري الحديث؟

1

عدد البروتونات [A] العدد الكتلي [C]

عدد النيوترونات [B] العدد الذري [D]

2 عنصرا افتراضي X العدد الذري له 7 والعدد الكتلي له 15 , ما عدد النيوترونات ؟

2

7 [A] 15 [C]

8 [B] 14 [D]

3 ما عدد الدورات في الجدول الدوري الحديث ؟

3

17 [A] 8 [C]

18 [B] 7 [D]

4 ما عدد المجموعات في الجدول الدوري الحديث ؟

4

17 [A] 18 [C]

7 [B] 8 [D]

5 ما عدد الأعمدة في جدول مندليف ؟

5

17 [A] 18 [C]

7 [B] 8 [D]

6 ما الذي تبدأ به كل دورة في الجدول الدوري ؟

6

غاز نبيل [A] هالوجين [C]

فلز قلوي [B] فلز قلوي أرضي [D]

7

أي من التالي صحيح عن النظائر ؟
 i-تختلف في الخواص الفيزيائية بسبب الاختلاف في عدد النيوترونات.
 ii-لها نفس الخواص الكيميائية بسبب التشابه في عدد البروتونات.
 iii-تختلف في الخواص الفيزيائية والكيميائية . ؟

i و iii	C	i و ii	A
i و ii و iii	D	i و iii	B

8

ما الأساس العلمي الذي رتب عليه العناصر في جدول مندليف؟

عدد البروتونات	A	العدد الكتلي	A
عدد النيوترونات	B	العدد الذري	B

9

ما الذي تنتهي به كل دورة في الجدول الدوري ؟

غاز نبيل	A	هالوجين	C
فلز قلوي	B	فلز قلوي أرضي	D

10

أي من التالي صحيح عن جدول مندليف ؟

يحتوي على 8 أعمدة و 12 صف	A	يحتوي على 18 عمود و 7 صفوف	C
يحتوي على 12 عمود و 8 صفوف	B	يحتوي على 7 صفوف و 18 عمود	D

11

كم عدد الإلكترونات التي يتسع لها مستوى الطاقة الرابع ؟

2	A	18	C
8	B	32	D

12

ما التوزيع الإلكتروني الصحيح لعنصر Cl ؟

2,8,8	A	2,8,7	C
2,8,1	B	2,8,,8,1	D

13	ما الإسم الذي يطلق على عناصر المجموعة الأولى باستثناء الهيدروجين ؟			
	A	الهالوجينات	C	الفلزات القلوية
	B	الغازات النبيلة	D	الفلزات القلوية الأرضية

ما الإسم الذي يطلق على عناصر المجموعة الثانية ؟				14
A	الهالوجينات	C	الفلزات القلوية	
B	الغازات النبيلة	D	الفلزات القلوية الأرضية	

15	ما الإسم الذي يطلق على عناصر المجموعة السابعة عشر ؟			
	A	الهالوجينات	C	الفلزات القلوية
	B	الغازات النبيلة	D	الفلزات القلوية الأرضية

ما الإسم الذي يطلق على عناصر المجموعة الثامنة عشر ؟				16
A	الهالوجينات	C	الفلزات القلوية	
B	الغازات النبيلة	D	الفلزات القلوية الأرضية	

عنصر افتراضي (X) العدد الذري له 19, أي من التالي صحيح ؟	17		
توزيع بور للإلكترونات	رقم الدورة	رقم المجموعة	
2 , 8 , 8 , 1	1	4A	A
2 , 8 , 7 , 2	4	2A	B
2 , 8 , 8 , 1	4	1A	C
2 , 9 , 7 , 2	2	4A	D

السؤال الأول : اكتب توزيع بور الإلكترونى لكل من :

العنصر	Ne ₁₀	Cl ₁₇	N ₇
التوزيع الإلكتروني			

السؤال الثانى :

1- لماذا تتشابه عناصر المجموعة الواحدة في خواصها ؟

2-

3- قارن بين جدول مندليف والجدول الدوري الحديث ؟

وجه المقارنة	الفلزات	اللافلزات
الحالة الفيزيائية		
التوصيل الكهربى		
درجة الانصهار		
القابلية للطرق والسحب		
نوع الروابط		

السؤال الثالث : إذا علمت إن رمز نواة ذرة الكلور $^{35}_{17}\text{Cl}$:

■ عدد البروتونات :

■ عدد النيوترونات:

■ عدد الإلكترونات:

■ العدد الذري :

■ العدد الكتلي :

■ التوزيع الإلكتروني:

■ رقم الدورة :

■ رقم المجموعة:

■ ما اسم الذي يطلق على المجموعة التي ينتمي إليها؟

الوحدة الأولى: الدرس الثاني: تدرج الخواص الدورية للعناصر

1

ما المصطلح العلمي الذي يعبر عن (نصف المسافة الممتدة بين مركزي ذرتين متماثلتين مرتبطتين كيميائياً) ؟

قطر الذرة	<input type="checkbox"/> A	نصف القطر الذري	<input type="checkbox"/> C
قطر الايون	<input type="checkbox"/> B	نصف القطر الأيوني	<input type="checkbox"/> D

2

كيف يتدرج نصف القطر الذري عبر الدورة ؟

يزداد من اليسار إلى اليمين بسبب زيادة عدد البروتونات وزيادة قوة جذب النواة للإلكترونات	<input type="checkbox"/> A
يقل اليسار إلى اليمين بسبب زيادة عدد البروتونات وزيادة قوة جذب النواة للإلكترونات	<input type="checkbox"/> B
يزداد من اليسار إلى اليمين بسبب زيادة عدد البروتونات وضعف قوة جذب النواة للإلكترونات	<input type="checkbox"/> C
يزداد من اليسار إلى اليمين بسبب نقص عدد البروتونات وضعف قوة جذب النواة للإلكترونات	<input type="checkbox"/> D

3

أي من التالي صحيح عن نصف قطر الأيون الموجب ؟
 i- نصف قطر الذرة بعد أن تكتسب إلكترون أو أكثر.
 ii- نصف قطر الذرة بعد أن تفقد إلكترون أو أكثر.
 iii- نصف قطر الأيون الموجب أصغر من نصف قطر ذرته المقابلة.

i و ii و iii	<input type="checkbox"/> A	i و ii و iii	<input type="checkbox"/> C
i و ii و iii	<input type="checkbox"/> B	i و ii و iii	<input type="checkbox"/> D

4

أي من التالي صحيح عن نصف قطر الأيون السالب ؟
 i- نصف قطر الذرة بعد أن تكتسب إلكترون أو أكثر.
 ii- نصف قطر الذرة بعد أن تفقد إلكترون أو أكثر.
 iii- نصف قطر الأيون السالب أكبر من نصف قطر ذرته المقابلة.

i و ii و iii	<input type="checkbox"/> A	i و ii و iii	<input type="checkbox"/> C
i و ii و iii	<input type="checkbox"/> B	i و ii و iii	<input type="checkbox"/> D

5

أي مما يلي يفسر ارتفاع درجة إنصهار عنصرَي الكربون والسليكون ؟

لأنها تكون تراكيب تساهمية شبكية ضخمة كل ذرة فيه ترتبط بأربع روابط تساهمية.	<input type="checkbox"/> A
بسبب زيادة الشحنة النووية الفعالة وتكوين روابط أيونية مع اللافلزات .	<input type="checkbox"/> B
لأنها تكون بلورات شبكية أيونية	<input type="checkbox"/> C
لأنها فلزات قوية تكون روابط أيونية قوية	<input type="checkbox"/> D

6

أي من التالي أكبر في نصف القطر ؟

Na	<input type="checkbox"/> C	Rb	<input type="checkbox"/> A
K	<input type="checkbox"/> D	Li	<input type="checkbox"/> B

7

أي من التالي أكبر في نصف القطر ؟

O	<input type="checkbox"/> C	Na	<input type="checkbox"/> A
N	<input type="checkbox"/> D	Li	<input type="checkbox"/> B

8

أي من التالي أقل في درجة الإنصهار ؟

Li	<input type="checkbox"/> C	K	<input type="checkbox"/> A
Na	<input type="checkbox"/> D	Rb	<input type="checkbox"/> B

9

أي من التالي أعلى في درجة الإنصهار ؟

Cl	<input type="checkbox"/> C	F	<input type="checkbox"/> A
I	<input type="checkbox"/> D	Br	<input type="checkbox"/> B

أي من الغازات النبيلة التالية لا يمكن أن يوجد في الحالة الصلبة في الضغط العادي ؟

Ar	C	Ne	A
Kr	D	He	B

السؤال الأول :

1- فسر : نصف قطر ذرة البوتاسيوم K أكبر من نصف قطر ذرة الصوديوم Na .

.....

2- فسر : تنخفض درجة إنصهار الفلزات القلوية من أعلى إلى أسفل .

.....

3- رتب العناصر التالية تصاعديا حسب الزيادة في نصف القطر (Na, Li ,K)



الأقل في نصف القطر

الأعلى في نصف القطر

4- أي من الآتي أعلى توصيلا كهربيا مع التفسير؟ (Na , Al)

.....

5- رتب عناصر الهالوجينات حسب الزيادة في درجة الإنصهار ؟



الأقل في درجة الإنصهار

الأعلى في درجة الإنصهار

6- رتب عناصر المجموعة الأولى (Na- K – Li – Cs) حسب درجة الإنصهار؟



الأقل في درجة الإنصهار

الأعلى في درجة الإنصهار

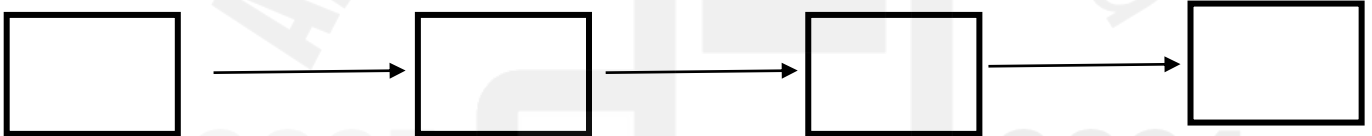
7- رتب العناصر التالية (Ca , Be , Sr , Mg) حسب الزيادة في نصف القطر ؟



الأقل في نصف القطر

الأكبر في نصف القطر

8- رتب عناصر الهالوجينات حسب النشاط الكيميائي ؟



الأقل في النشاط الكيميائي

الأعلى في النشاط الكيميائي

9- رتب عناصر المجموعة الثانية حسب النشاط الكيميائي ؟



الأقل في درجة الإنصهار

الأعلى في درجة الإنصهار

10- أيهما أقل في درجة الإنصهار (Mg , Ca) ؟ فسر إجابتك ؟

.....
.....

11- ما الفرق بين المواد الموصلة والمواد العازلة وأشباه الموصلات ؟

.....
.....

الوحدة الأولى الدرس الثالث : النشاط الكيميائي للعناصر

1

ما نواتج تفاعل الأكسجين مع المغنسيوم ؟

MgCl	<input type="checkbox"/> C	Mg(OH) ₂	<input type="checkbox"/> A
MgOH	<input type="checkbox"/> D	MgO	<input type="checkbox"/> B

2

أي من التالي أكثر نشاطا كيميائيا ؟

Be	<input type="checkbox"/> C	Li	<input type="checkbox"/> A
Ba	<input type="checkbox"/> D	K	<input type="checkbox"/> B

3

أي من التالي أقل نشاطا كيميائيا ؟

Mg	<input type="checkbox"/> C	Na	<input type="checkbox"/> A
He	<input type="checkbox"/> D	Cl	<input type="checkbox"/> B

4

أي عناصر المجموعات التالية توجد في الطبيعة على هيئة جزيئات ثنائية الذرة ؟

الفلزات القلوية الأرضية	<input type="checkbox"/> C	الفلزات القلوية	<input type="checkbox"/> A
الغازات النبيلة	<input type="checkbox"/> D	العالوجينات	<input type="checkbox"/> B

5

ما الذي يفسر عدم وجود الهالوجينات في الطبيعة بصورة منفردة ؟

لأنها خاملة كيميائيا في درجة حرارة الغرفة	<input type="checkbox"/> A
لأن المستوى الخارجي لها مشبع بالإلكترونات	<input type="checkbox"/> B
لأنها تحتوي على إلكترون واحد في المستوى الأخير	<input type="checkbox"/> C
لأنها نشطة جدا كيميائيا	<input type="checkbox"/> D

السؤال الأول: أكتب التفاعلات الكيميائية التي تعبر عن كل من

1- تفاعل الصوديوم مع الكلور

.....

2- تفاعل المغنسيوم مع الفلور

.....

3- تفاعل الليثيوم مع الأكسجين

.....

4- تفاعل المغنسيوم مع الأكسجين

.....

5- الصوديوم مع الماء

.....

السؤال الثاني :

1- فسر: الفلزات القلوية الأرضية أفضل في التوصيل الكهربائي من الفلزات القلوية

.....

2- تحفظ الفلزات القلوية في زيت البرافين أو الهيدروكربونات

.....

3- الهالوجينات توجد في الطبيعة على هيئة جزيئات ثنائية الذرة

.....

4- فسر: الفلزات القلوية أنشط كيميائياً من الفلزات القلوية الأرضية.

.....

السؤال الثالث أجب عن الأسئلة التالية :

1- ما الغاز الناتج عن تفاعل الفلزات القلوية والفلزات القلوية الأرضية مع الماء؟

2- ما العناصر الفلزية التي لا تتفاعل مع الماء في درجة حرارة الغرفة؟

3- ما العناصر الفلزية التي لا تتفاعل مع الأكسجين في درجة حرارة الغرفة؟

4- أكمل الجدول التالي الخاص باختبار الذهب لعناصر المجموعة الأولى:

العنصر	لون الذهب
الليثيوم Li	
الصوديوم Na	
البوتاسيوم K	
الروبيديوم Rb	
السيوم Cs	

5- أكمل الجدول التالي الخاص باختبار الذهب لعناصر المجموعة الأولى:

العنصر	لون الذهب
بريليوم Be	
ماغنسيوم Mg	
كالسيوم Ca	
سترانشيوم Sr	
باريوم Ba	

18

1

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1 H 1.0079	2 He 4.002	3 Li 6.941	4 Be 9.012	5 B 10.811	6 C 12.011	7 N 14.007	8 O 15.998	9 F 18.998	10 Ne 20.179	11 Na 22.989	12 Mg 24.305	13 Al 26.982	14 Si 28.086	15 P 30.974	16 S 32.066	17 Cl 35.453	18 Ar 39.948
19 K 39.098	20 Ca 40.078	21 Sc 44.956	22 Ti 47.880	23 V 50.942	24 Cr 51.996	25 Mn 54.938	26 Fe 55.847	27 Co 58.933	28 Ni 58.690	29 Cu 63.546	30 Zn 65.390	31 Ga 69.723	32 Ge 72.610	33 As 74.921	34 Se 78.960	35 Br 79.904	36 Kr 83.80
37 Rb 85.467	38 Sr 87.620	39 Y 88.906	40 Zr 91.224	41 Nb 92.906	42 Mo 95.940	43 Tc 98.907	44 Ru 101.07	45 Rh 102.91	46 Pd 106.42	47 Ag 107.87	48 Cd 112.41	49 In 114.82	50 Sn 118.69	51 Sb 121.75	52 Te 127.60	53 I 126.90	54 Xe 131.30
55 Cs 132.90	56 Ba 137.33	57 La 138.91	72 Hf 178.49	73 Ta 180.95	74 W 183.85	75 Re 186.21	76 Os 190.20	77 Ir 192.22	78 Pt 195.08	79 Au 196.97	80 Hg 200.59	81 Tl 204.37	82 Pb 207.20	83 Bi 208.98	84 Po 208.99	85 At 209.99	86 Rn 222.02
87 Fr 223.02	88 Ra 226.03	89 Ac 227.03	104 Rf 261.11	105 Hn 262.11	106 Unh 263.12	107 Uns 262.12											

58 Ce 140.12	59 Pr 140.91	60 Nd 144.24	61 Pm 144.91	62 Sm 150.36	63 Eu 151.96	64 Gd 157.25	65 Tb 158.93	66 Dy 162.50	67 Ho 164.93	68 Er 164.26	69 Tm 168.93	70 Yb 173.04	71 Lu 174.97
90 Th 232.04	91 Pa 231.04	92 U 238.03	93 Np 237.05	94 Pu 244.06	95 Am 243.06	96 Cm 247.07	97 Bk 247.07	98 Cf 251	99 Es 254	100 Fm 257.09	101 Md 258.1	102 No 259.1	103 Lr 260.11