

امتحان مادة الكيمياء للصف التاسع
للعام الدراسي: 1446/1445 هـ - 2024/2023 م
الدور: الأول - الفصل الدراسي: الأول (الفترة الصباحية)

* عدد صفحات الأسئلة: (9) صفحة.
* تُكتب الإجابة بالقلم الأزرق أو الأسود.
* الدرجة الكلية (40 درجة)

* زمن الامتحان: (ساعة ونصف).
* الإجابة في دفتر الأسئلة نفسه.

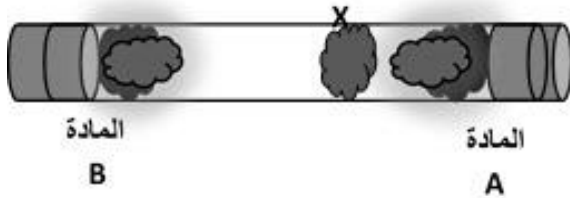
اسم الطالب: _____ الصف: _____

رقم الصفحة	المفردة	الدرجة	اسم المصحح	اسم المُراجع
1	3-1			
2	6-4			
3	9-7			
4	12-10			
5	15-13			
6	17-16			
7	19-18			
8	22-20			
9	23			
المجموع			جمعه:	راجع الجمع:
المجموع بالحروف				درجة/درجات فقط.

5

1- درجة الحرارة التي تتحول عندها المادة النقية من الحالة السائلة إلى الحالة الغازية: ☐ الانصهار ☐ التجمد ☐ التبخر ☐ التكثف

() [1]



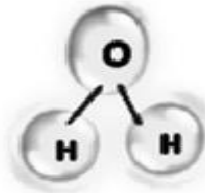
الشكل (1-2)

- يوضح الشكل (1-2) تجربة قام بها باسم لمعرفة سرعة انتشار الجزيئات بين المادة (A) والمادة (B) فتكونت سحابة بيضاء عند الموقع (X)

2- حدد المادة الأسرع في الإنتشار مع تفسير اجابتك؟

() [2]

3- صنف المواد التالية حسب نوع الجسيم (ذرة/ جزيء/ أيون)؟



() [2]

4

7 - يمثل الرمز $^{23}_{11}\text{Na}$ عنصر ذرة الصوديوم عدد بروتونات العنصر تساوي؟
(ظل اجابتك)

34 ☐

23 ☐

12 ☐

11 ☐

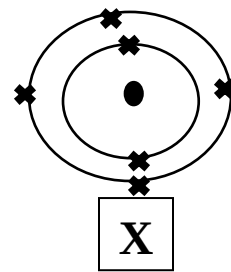
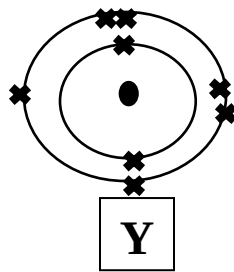
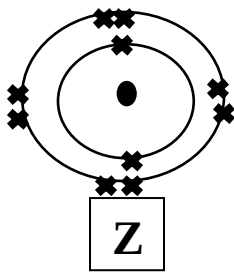
() [1]

8- يمثل الرمز المجاور عنصر ذرة البوتاسيوم $^{39}_{19}\text{K}$ ارسم التوزيع الإلكتروني له ؟



() [2]

- الشكل (1-9) يمثل ثلاث ذرات مختلفة (Z , Y , X) ادرسها جيدا ثم اجب عما يلي:



الشكل (1-9)

9- رمز العنصر الذي يمثل الغاز النبيل هو _____

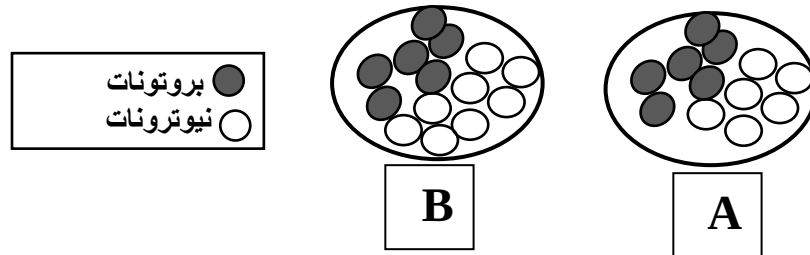
() [1]

10- أكمل الجدول الاتي والذي يمثل مقارنة بين الجسيمات (الإلكترونات والبروتونات)

الخاصية	الإلكترونات	البروتونات
الشحنة		
موقعها في الذرة		

() [2]

- الشكل (1-11) يوضح نواتي نظائر ذرة الكربون:



الشكل (1-11)

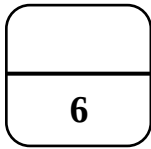
11- (A و B) نظائر لها نفس الخواص الكيميائية اذكر سبب ذلك ؟

() [1]

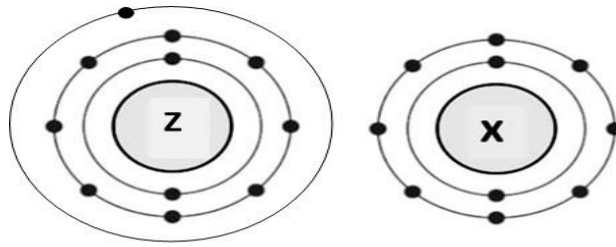
12- حدد العبارة التي تصف الفلزات واللافلزات ؟ (ظلل اجابتك)

اللافلزات	الفلزات	
جميعها صلب	موصلة جيدة للحرارة	☐
كثافتها قليلة	حالتها سائلة ماعدا الزئبق صلب	☐
موصلة جيدة للحرارة	تصدر صوت رنين	☐
لا تصدر صوت رنين	كثافتها عالية	☐

() [1]



- الشكل (1-13) يوضح التركيب الالكتروني للذرتين (X و Z) .



الشكل (1-13)

13- تنبأ برمز العنصر الأكثر نشاطا مع ذكر السبب ؟

() [2]

14- يمتلك عنصر الكالسيوم العدد الذري (20) حدد عدد الكترونات ذرة الكالسيوم وموقعه في الجدول الدوري من خلال التوزيع الالكتروني؟

() [3]

15- أحد المركبات التالية مركبا أيونيا ؟ (ظل اجابتك)

HF ☐

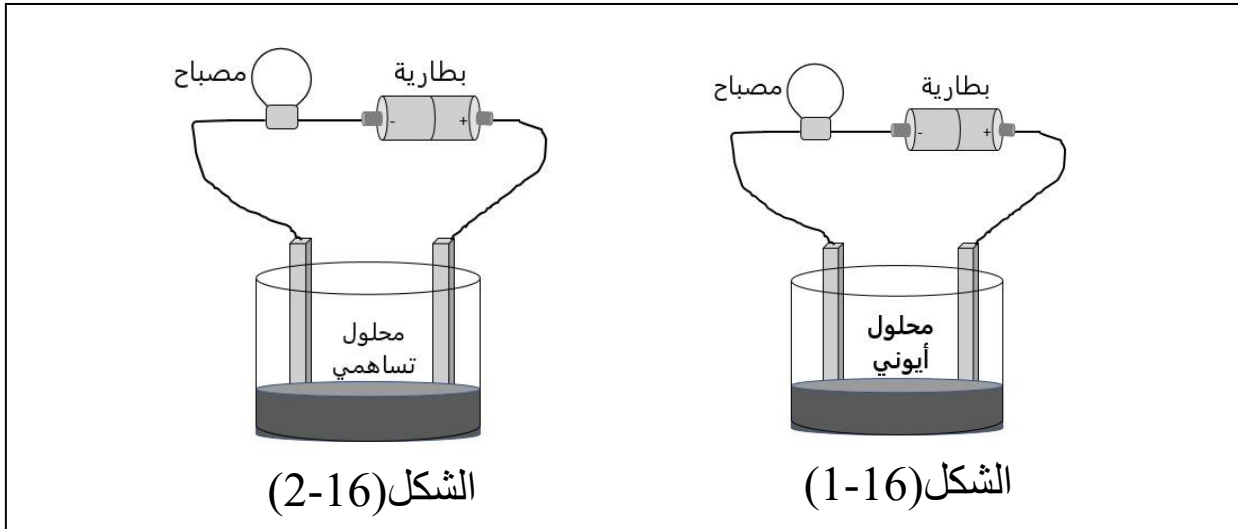
HC ☐

CO₂ ☐

CaCl₂ ☐

() [1]

- الشكلين (1-16) و (2-16) يمثلان دائرتين كهربائيتين لمحلول أيوني ومحلول تساهمي



16- قارن بين المركبات التساهمية والمركبات الأيونية (من حيث درجات الانصهار والغليان) مع تحديد أي الدائرتين في الأعلى توصل للتيار الكهربائي مع تفسير إجابتك.

[4] ()

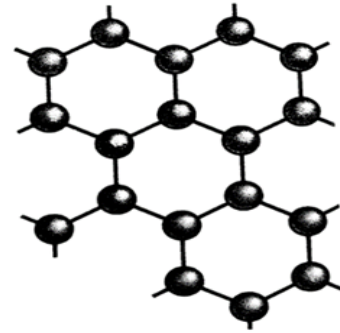
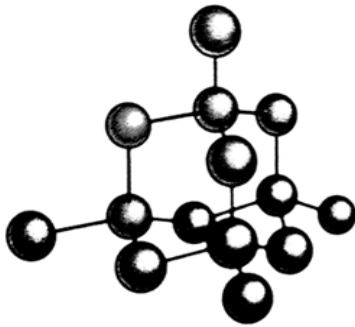
17- صف بالتمثيل النقطي كيفية تكوين الأيون الموجب والأيون السالب في مركب كلوريد البوتاسيوم .

- تحديد سهم انتقال الإلكترونات
- تمثيل النقطي للأيون الموجب والسالب

[2] ()

3

الشكلين التاليين (الشكل 1-18 و الشكل 2-18) تمثل اشكال الكربون



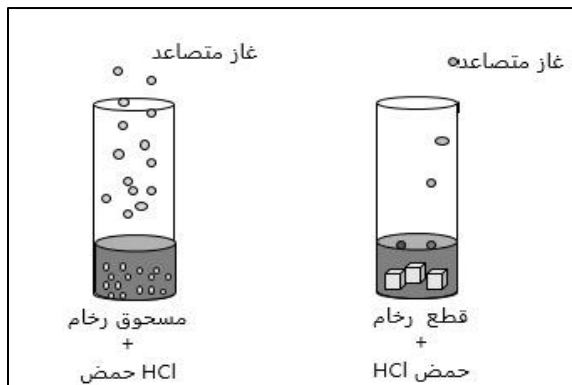
(الشكل 2-18)

(الشكل 1-18)

18- حدد رقم الشكل البنائي الذي يمكن استخدامه كمادة موصلة للكهرباء مع ذكر السبب؟

(2) [2]

19- حدد العامل الذي تم دراسته في الشكل (1-19)؟ : (ظل اجابتك)



☐ العامل الحفاز

☐ مساحة السطح

☐ تركيز المادة المتفاعلة

☐ درجة الحرارة

(1) [1]

- قام احد الطلاب باستقصاء تغير الطاقة في ثلاث تجارب كيميائية مختلفة وسجلت درجات الحرارة في بداية ونهاية كل تجربة في الجدول. ادرسه ثم أجب عن المفردتين 20 و 21 :

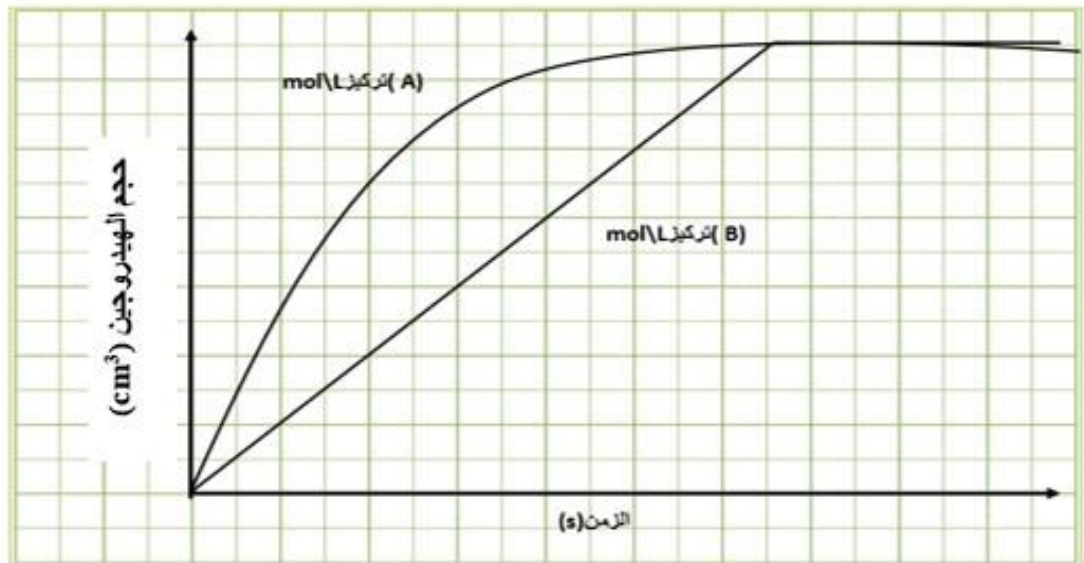
التجربة	درجة الحرارة		نوع التغير في درجة الحرارة (زيادة أم نقصان)	طارد ام ماص للحرارة
	قبل	بعد		
1	20	11		
2	19	35		
3	22	16		

- 20- ما نوع التغير لدرجة الحرارة في كل تجربة (زيادة أم نقصان) [2] ()
- 21- حدد التجارب الطاردة والماصة في الجدول. [2] ()

22- اذكر مثالين لتفاعل طارد للحرارة ؟

[2] ()

- يوضح الرسم البياني في الشكل (1-23) اجراء تجربتين لقياس حجم غاز الهيدروجين مع الزمن (A,B)



(الشكل 1-23)

23 - حدد من الرسم البياني

- التجربة الأقل في معدل سرعه التفاعل

- اذكر عاملا اخر يؤثر في سرعة التفاعل.

[2] ()

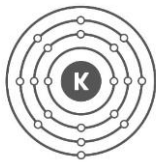
- انتهت الأسئلة -

PERIODIC TABLE OF THE ELEMENTS																	
IA		IIA		IIIB		IVB		VB		VIB		VIIB		VIIIB		IB	
1	H	3	Li	21	Sc	22	Ti	23	V	24	Cr	25	Mn	26	Fe	27	Co
2	He	4	Be	39	Y	40	Zr	41	Nb	42	Mo	43	Tc	44	Ru	45	Rh
10	Ne	12	Mg	38	Sr	39	Rb	40	K	41	Ca	42	Sc	43	Ti	44	V
18	Ar	19	K	20	Ca	21	Sc	22	Ti	23	V	24	Cr	25	Mn	26	Fe
36	Kr	37	Rb	38	Sr	39	Y	40	Zr	41	Nb	42	Mo	43	Tc	44	Ru
54	Xe	55	Cs	56	Ba	57-71	La-Lu	72	Hf	73	Ta	74	W	75	Re	76	Os
86	Rn	87	Fr	88	Ra	89-103	Ac-Lr	104	Rf	105	Db	106	Sg	107	Bh	108	Hs
118	Og	119	Uue	120	Uub	121	Uut	122	Uuq	123	Uup	124	Uuq	125	Uub	126	Uut
132	Ubn	133	Ubu	134	Ubu	135	Ubu	136	Ubu	137	Ubu	138	Ubu	139	Ubu	140	Ubu
150	Ubu	151	Ubu	152	Ubu	153	Ubu	154	Ubu	155	Ubu	156	Ubu	157	Ubu	158	Ubu
162	Ubu	163	Ubu	164	Ubu	165	Ubu	166	Ubu	167	Ubu	168	Ubu	169	Ubu	170	Ubu
174	Ubu	175	Ubu	176	Ubu	177	Ubu	178	Ubu	179	Ubu	180	Ubu	181	Ubu	182	Ubu
186	Ubu	187	Ubu	188	Ubu	189	Ubu	190	Ubu	191	Ubu	192	Ubu	193	Ubu	194	Ubu
198	Ubu	199	Ubu	200	Ubu	201	Ubu	202	Ubu	203	Ubu	204	Ubu	205	Ubu	206	Ubu
210	Ubu	211	Ubu	212	Ubu	213	Ubu	214	Ubu	215	Ubu	216	Ubu	217	Ubu	218	Ubu
222	Ubu	223	Ubu	224	Ubu	225	Ubu	226	Ubu	227	Ubu	228	Ubu	229	Ubu	230	Ubu
234	Ubu	235	Ubu	236	Ubu	237	Ubu	238	Ubu	239	Ubu	240	Ubu	241	Ubu	242	Ubu
246	Ubu	247	Ubu	248	Ubu	249	Ubu	250	Ubu	251	Ubu	252	Ubu	253	Ubu	254	Ubu
258	Ubu	259	Ubu	260	Ubu	261	Ubu	262	Ubu	263	Ubu	264	Ubu	265	Ubu	266	Ubu
270	Ubu	271	Ubu	272	Ubu	273	Ubu	274	Ubu	275	Ubu	276	Ubu	277	Ubu	278	Ubu
282	Ubu	283	Ubu	284	Ubu	285	Ubu	286	Ubu	287	Ubu	288	Ubu	289	Ubu	290	Ubu
294	Ubu	295	Ubu	296	Ubu	297	Ubu	298	Ubu	299	Ubu	300	Ubu	301	Ubu	302	Ubu
306	Ubu	307	Ubu	308	Ubu	309	Ubu	310	Ubu	311	Ubu	312	Ubu	313	Ubu	314	Ubu
318	Ubu	319	Ubu	320	Ubu	321	Ubu	322	Ubu	323	Ubu	324	Ubu	325	Ubu	326	Ubu
330	Ubu	331	Ubu	332	Ubu	333	Ubu	334	Ubu	335	Ubu	336	Ubu	337	Ubu	338	Ubu
342	Ubu	343	Ubu	344	Ubu	345	Ubu	346	Ubu	347	Ubu	348	Ubu	349	Ubu	350	Ubu
354	Ubu	355	Ubu	356	Ubu	357	Ubu	358	Ubu	359	Ubu	360	Ubu	361	Ubu	362	Ubu
366	Ubu	367	Ubu	368	Ubu	369	Ubu	370	Ubu	371	Ubu	372	Ubu	373	Ubu	374	Ubu
378	Ubu	379	Ubu	380	Ubu	381	Ubu	382	Ubu	383	Ubu	384	Ubu	385	Ubu	386	Ubu
390	Ubu	391	Ubu	392	Ubu	393	Ubu	394	Ubu	395	Ubu	396	Ubu	397	Ubu	398	Ubu
394	Ubu	395	Ubu	396	Ubu	397	Ubu	398	Ubu	399	Ubu	400	Ubu	401	Ubu	402	Ubu
406	Ubu	407	Ubu	408	Ubu	409	Ubu	410	Ubu	411	Ubu	412	Ubu	413	Ubu	414	Ubu
418	Ubu	419	Ubu	420	Ubu	421	Ubu	422	Ubu	423	Ubu	424	Ubu	425	Ubu	426	Ubu
430	Ubu	431	Ubu	432	Ubu	433	Ubu	434	Ubu	435	Ubu	436	Ubu	437	Ubu	438	Ubu
434	Ubu	435	Ubu	436	Ubu	437	Ubu	438	Ubu	439	Ubu	440	Ubu	441	Ubu	442	Ubu
438	Ubu	439	Ubu	440	Ubu	441	Ubu	442	Ubu	443	Ubu	444	Ubu	445	Ubu	446	Ubu
442	Ubu	443	Ubu	444	Ubu	445	Ubu	446	Ubu	447	Ubu	448	Ubu	449	Ubu	450	Ubu
454	Ubu	455	Ubu	456	Ubu	457	Ubu	458	Ubu	459	Ubu	460	Ubu	461	Ubu	462	Ubu
458	Ubu	459	Ubu	460	Ubu	461	Ubu	462	Ubu	463	Ubu	464	Ubu	465	Ubu	466	Ubu
462	Ubu	463	Ubu	464	Ubu	465	Ubu	466	Ubu	467	Ubu	468	Ubu	469	Ubu	470	Ubu
476	Ubu	477	Ubu	478	Ubu	479	Ubu	480	Ubu	481	Ubu	482	Ubu	483	Ubu	484	Ubu
480	Ubu	481	Ubu	482	Ubu	483	Ubu	484	Ubu	485	Ubu	486	Ubu	487	Ubu	488	Ubu
484	Ubu	485	Ubu	486	Ubu	487	Ubu	488	Ubu	489	Ubu	490	Ubu	491	Ubu	492	Ubu
490	Ubu	491	Ubu	492	Ubu	493	Ubu	494	Ubu	495	Ubu	496	Ubu	497	Ubu	498	Ubu
494	Ubu	495	Ubu	496	Ubu	497	Ubu	498	Ubu	499	Ubu	500	Ubu	501	Ubu	502	Ubu
502	Ubu	503	Ubu	504	Ubu	505	Ubu	506	Ubu	507	Ubu	508	Ubu	509	Ubu	510	Ubu
506	Ubu	507	Ubu	508	Ubu	509	Ubu	510	Ubu	511	Ubu	512	Ubu	513	Ubu	514	Ubu
514	Ubu	515	Ubu	516	Ubu	517	Ubu	518	Ubu	519	Ubu	520	Ubu	521	Ubu	522	Ubu
522	Ubu	523	Ubu	524	Ubu	525	Ubu	526	Ubu	527	Ubu	528	Ubu	529	Ubu	530	Ubu
530	Ubu	531	Ubu	532	Ubu	533	Ubu	534	Ubu	535	Ubu	536	Ubu	537	Ubu	538	Ubu
538	Ubu	539	Ubu	540	Ubu	541	Ubu	542	Ubu	543	Ubu	544	Ubu	545	Ubu	546	Ubu
546	Ubu	547	Ubu	548	Ubu	549	Ubu	550	Ubu	551	Ubu	552	Ubu	553	Ubu	554	Ubu
554	Ubu	555	Ubu	556	Ubu	557	Ubu	558	Ubu	559	Ubu	560	Ubu	561	Ubu	562	Ubu
562	Ubu	563	Ubu	564	Ubu	565	Ubu	566	Ubu	567	Ubu	568	Ubu	569	Ubu	570	Ubu
570	Ubu	571	Ubu	572	Ubu	573	Ubu	574	Ubu	575	Ubu	576	Ubu	577	Ubu	578	Ubu
578	Ubu	579	Ubu	580	Ubu	581	Ubu	582	Ubu	583	Ubu	584	Ubu	585	Ubu	586	Ubu
586	Ubu	587	Ubu	588	Ubu	589	Ubu	590	Ubu	591	Ubu	592	Ubu	593	Ubu	594	Ubu
594	Ubu	595	Ubu	596	Ubu	597	Ubu	598	Ubu	599	Ubu	600	Ubu	601	Ubu	602	Ubu
602	Ubu	603	Ubu	604	Ubu	605	Ubu	606	Ubu	607	Ubu	608	Ubu	609	Ubu	610	Ubu
610	Ubu	611	Ubu	612	Ubu	613	Ubu	614	Ubu	615	Ubu	616	Ubu	617	Ubu	618	Ubu
618	Ubu	619	Ubu	620	Ubu	621	Ubu	622	Ubu	623	Ubu	624	Ubu	625	Ubu	626	Ubu
626	Ubu	627	Ubu	628	Ubu	629	Ubu	630	Ubu	631	Ubu	632	Ubu	633	Ubu	634	Ubu
634	Ubu	635	Ubu	636	Ubu	637	Ubu	638	Ubu	639	Ubu	640	Ubu	641	Ubu	642	Ubu
642	Ubu	643	Ubu	644	Ubu	645	Ubu	646	Ubu	647	Ubu	648	Ubu	649	Ubu	650	Ubu
650	Ubu	651	Ubu	652	Ubu	653	Ubu	654	Ubu	655	Ubu	656	Ubu	657	Ubu	658	Ubu
658	Ubu	659	Ubu	660	Ubu	661	Ubu	662	Ubu	663	Ubu	664	Ubu	665	Ubu	666	Ubu
666	Ubu	667	Ubu	668	Ubu	669	Ubu	670	Ubu	671	Ubu	672	Ubu	673	Ubu	674	Ubu
674	Ubu	675	Ubu	676	Ubu	677	Ubu	678	Ubu	679	Ubu	680	Ubu	681	Ubu	682	Ubu
682	Ubu	683	Ubu	684	Ubu	685	Ubu	686	Ubu	687	Ubu	688	Ubu	689	Ubu	690	Ubu
690	Ubu	691	Ubu	692	Ubu	693	Ubu	694	Ubu	695	Ubu	696	Ubu	697	Ubu	698	Ubu
698	Ubu	699	Ubu	700	Ubu	701	Ubu	702	Ubu	703	Ubu	704	Ubu	705	Ubu	706	Ubu
706	Ubu	707	Ubu	708	Ubu	709	Ubu	710	Ubu	711	Ubu	712	Ubu	713	Ubu	714	Ubu
714	Ubu	715	Ubu	716	Ubu	717	Ubu	718	Ubu	719	Ubu	720	Ubu	721	Ubu	722	Ubu
722	Ubu	723	Ubu	724	Ubu	725	Ubu	726	Ubu	727	Ubu	728	Ubu	729	Ubu	730	Ubu
730	Ubu	731	Ubu	732	Ubu	733	Ubu	734	Ubu	735	Ubu	736	Ubu	737	Ubu	738	Ubu
738	Ubu	739	Ubu	740	Ubu	741	Ubu	742	Ubu	743	Ubu	744	Ubu	745	Ubu	746	Ubu
746	Ubu	747	Ubu	748	Ubu	749	Ubu	750	Ubu	751	Ubu	752	Ubu	753	Ubu	754	Ubu
754	Ubu	755	Ubu	756	Ubu	757	Ubu	758	Ubu	759	Ubu	760	Ubu	761	Ubu	762	Ubu
762	Ubu	763	Ubu	764	Ubu	765	Ubu	766	Ubu	767	Ubu	768	Ubu	769	Ubu	770	Ubu
770	Ubu	771	Ubu	772	Ubu	773	Ubu	774	Ubu	775	Ubu	776	Ubu	777	Ubu	778	Ubu
778	Ubu	779	Ubu	780	Ubu	781	Ubu	782	Ubu	783							



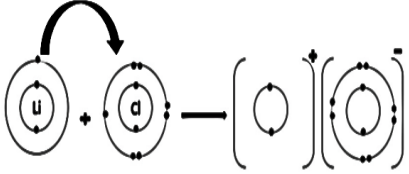
نموذج إجابة امتحان الصف التاسع للعام الدراسي 1446/1445 هـ - 2024/2023 م
الدور الأول- الفصل الدراسي الأول (الفترة الصباحية)
(الدرجة الكلية 40)

المفردة	الإجابة	الدرجة	الهدف	الصفحة	المستوى المهاري	معلومات اضافية						
1	التبخر	1	3-1	19	معرفة							
2	B لأن المادة السحابة تكونت بالقرب من A لأن المادة B قطعت مسافة أطول	1 1	5-1	23	تطبيق							
3	<table><tr><td>Br</td><td>H₂O</td><td>F⁻</td></tr><tr><td>ذرة</td><td>جزيء</td><td>أيون</td></tr></table>	Br	H ₂ O	F ⁻	ذرة	جزيء	أيون	2	1-4	18	تطبيق	-إذا أجاب الطالب إجابة كاملة يعطى درجتين - إذا أجاب الطالب على جزئيتين يعطى درجة فقط - إذا أجاب على جزئية واحدة يعطى صفر
Br	H ₂ O	F ⁻										
ذرة	جزيء	أيون										
4	(3) لأن عينة اللاعب (1) واللاعب (2) قطعت نفس المسافة التي قطعها العقار المنشط	1 1	1-10	31	استدلال	يعطى الطالب درجة اذا أجاب ان اللاعب (3) لم يقطع نفس المسافة التي قطعها العقار المنشط او م يفيد هذا المعنى						
5	التقطير التجزيئي	1	1-10	29	معرفة							
6	الشكل (1-5) تستخدم لفصل سائل /سائل الشكل (2-5) تستخدم لفصل سائل /صلب	1 1	1-10	29	معرفة	إذا أجاب الطالب الشكل 1 لفصل سائل /سائل يعطى درجة إذا أجاب الطالب الشكل 2 لفصل سائل /صلب يعطى درجة						
7	11	1	2-1	44	تطبيق							

8				2	2-2	49	تطبيق	
9	Z			1	2-2	47	استدلال	
10	الخاصية	الإلكترونات	البروتونات	2	2-3	43	معرفة	
	الشحنة	-	+					
	موقعها في الذرة	خارج النواة	داخل النواة					
11	لأنها تحتوي على العدد نفسه من الإلكترونات والبروتونات			1	2-7	46	معرفة	إذا أجاب الطالب تحتوي على نفس عدد الإلكترونات يعطى درجة او نفس عدد البروتونات يعطى درجة او نفس العدد الذري يعطى درجة

تابع - نموذج إجابة امتحان مادة الكيمياء للصف التاسع للعام الدراسي 2023/2024م
الدور: الأول- الفصل الدراسي الأول

رقم الم ف ر د ة	الاجابة	الدر جة	الصف ح ة	الهد ف	المستوى المهاري	معلومات اضافية
--------------------------------	---------	------------	----------------	-----------	--------------------	----------------

1	2	■ كثافتها عالية – لا تصدر صوت رنين	1	56	4-1	معرفة	
1	3	Z لأنه يحتوي على الكترون واحد في المستوى الخارجي فهي ذره غير مستقرة تميل لفقد الكترونات المستوى الخارجي	1 1	57	4-2	تطبيق/معرفة	أي إجابة تشير لمعنى التفسير تعتبر صحيحة أي معنى يفيد استقرار الذرة X وعدم استقرار الذرة Z
1	4	عدد الالكترونات 20 2,8,8,2 المجموعه الثانية , الدورة الرابعة	1 1	57	2-6	استدلال تطبيق	
1	5	CaCl ₂ ■	1	71	3-2	تطبيق	
1	6	-المركبات التساهمية لها درجات غليان وانصهار منخفضة . المركبات الايونية لها درجات غليان وانصهار عالية.	1 1	75	4-6	معرفة	
		الشكل (1-16) لأنها تحتوي على ايونات	1	75	6-4	استدلال	تقبل الإجابة التي تشير لنفس المعنى
1	7		2	64	5-4	تطبيق	-يعطى درجة لتحديد السهم -يعطى درجة لتمثيل النقطي
1	8	الشكل (1-18)	1 1	78	7-1	معرفة	

					بسبب حرية حركة الالكترونات داخل كل طبقة من طبقاته																						
	استدلال	-11 3	85	1	مساحة السطح	1 9																					
-يأخذ الطالب درجة كاملة في حالة أجاب عن كل التجارب - يأخذ درجة في حالة الإجابة عن تجربتين - يأخذ صفر في حالة الإجابة عن تجربة واحدة فقط	تطبيق	-11 8	97	2	<table><tr><th rowspan="2">التجربة</th><th colspan="2">درجة الحرارة</th><th rowspan="2">نوع التغير /زيادة /نقص ان</th><th rowspan="2">طاردا ام ماص للحرارة</th></tr><tr><th>قبل</th><th>بعد</th></tr><tr><td>1</td><td>20</td><td>11</td><td>نقصان</td><td>ماص</td></tr><tr><td>2</td><td>19</td><td>35</td><td>زيادة</td><td>طاردا</td></tr><tr><td>3</td><td>22</td><td>16</td><td>نقصان</td><td>ماص</td></tr></table>	التجربة	درجة الحرارة		نوع التغير /زيادة /نقص ان	طاردا ام ماص للحرارة	قبل	بعد	1	20	11	نقصان	ماص	2	19	35	زيادة	طاردا	3	22	16	نقصان	ماص
	التجربة	درجة الحرارة		نوع التغير /زيادة /نقص ان			طاردا ام ماص للحرارة																				
		قبل	بعد																								
	1	20	11	نقصان		ماص																					
	2	19	35	زيادة		طاردا																					
3	22	16	نقصان	ماص																							
تطبيق	-11 8	97	2																								
يعطى الطالب درجتين اذا أجاب عن أي تفاعل طارد تم ذكره ف الكتاب	معرفة	-11 8	-95 96	2	تفاعلات الاحتراق	2 2																					
يجيب الطالب بعامل واحد فقط	استدلال معرفة	-11 7	86	1 1	B مساحة السطح درجة الحرارة العامل الحفاز	2 3																					

نهاية نموذج الاجابة

