



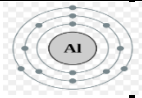
نموذج إجابة امتحان الصف التاسع (الفترة المسائية) للعام الدراسي 1446/1445 هـ - 2024/2023 م
الدور الأول- الفصل الدراسي الأول

الدرجة الكلية: (40) درجة.

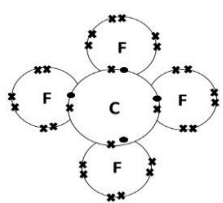
المادة: الكيمياء

تنبيه: نموذج الإجابة في (4) صفحات.

الكلية: (40) درجة						
المفردة	الإجابة	الدرجة	الصفحة	الهدف	المستوى المعرفي	معلومات اضافية
1	الخشب	1	18	2-1	معرفة	
2	B	1	17	3-1	تطبيق	
3	80c° لأنها تحتوي على شوائب	1 2	20	5-9	استدلال تطبيق	
4	جسيمات تحمل شحنة كهربائية موجبة او سالبة	1	18	4-1	معرفة	
5	المذاب: السكر المذيب الماء	1 1	22	1-9	معرفة	
6	C لأنه انتشر أسرع وتحرك مسافة أطول	1 1	24	6-1	استدلال تطبيق	

المفردة	الإجابة		الدرجة	الصفحة	الهدف	المستوى المعرفي
7	العدد الذري	12	2	45	1-2	تطبيق
	العدد الكتلي	24				
	عدد البروتونات	12				
	عدد النيوترونات	12				
8	التعريف	المصطلح	1	42-41	4-3	معرفة
	تغير خصائص المواد	التغير الفيزيائي				
	تغير خصائص المواد	التغير الكيميائي				
	تغير خصائص المواد	التغير الكيميائي				
9	C و A		1	45	7-2	استدلال
10	العدد الكتلي		1	47	5-2	معرفة
11			1	49	2-2	تطبيق

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

المفردة	الإجابة	الدرجة	الصفحة	الهدف	المستوى المعرفي	معلومات اضافية
12	2,8,4	1	57	3-4	تطبيق	
13	العناصر الانتقالية	1	58	2-4	تطبيق	
14	Mg / Al يذكر 2 منهم	1	58-57	3-4	استدلال	- يعطى الطالب على درجة اذا أجاب عن العنصران الصحيحان -يعطى صفر اذا أجاب عن عنصر واحد
15	الدورة المجموعة	1 1	53	6-2	معرفة	
16	C صفر تساهمية	1 1 1	63 71 66	6-1 4-5 2-6	معرفة معرفة تطبيق	
17	Li O 1 ⁺ 2 ²⁻ Li ₂ O	1 1	71	2-3	استدلال	-يعطى درجة عند كتابة الشحنات - يعطى درجة عند كتابة الصيغة
18		2	68	2-6	تطبيق	
19	الماس الجرافيت	2	78	1-7	معرفة	

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

رقم المفردة	الإجابة	الدرجة	الصفحة	الهدف	المستوى المعرفي	معلومات اضافية
20	محقق	1	88	2-11	استدلال	
21	مساحة سطح التفاعل - -تزيد سرعة التفاعل 1- درجة الحرارة 2- تركيز المواد المتفاعلة 3- العامل الحفاز	1 1 2	85	3-11	معرفة تطبيق معرفة	
22	المنحنى A - لأنه ينتج نفس حجم الغاز(حجم غاز الهيدروجين) في وقت أقل.	1 1	88	3-11	استدلال تطبيق	
23	- طارد للحرارة - ماص للحرارة	2	96	8-11	تطبيق	

نهاية نموذج الإجابة

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.

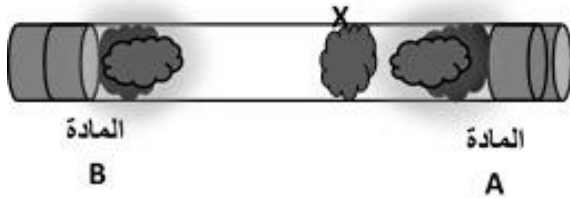
اسم الطالب: _____ الصف: _____

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]



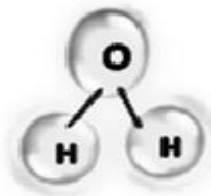
الشكل (1-2)

- 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]

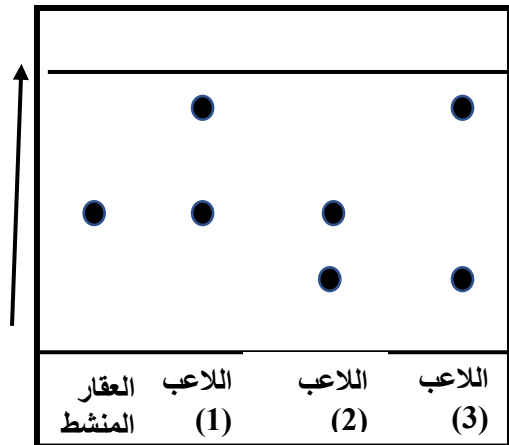
3- صنف المواد التالية حسب نوع الجسيم (ذرة/ جزيء/ أيون)؟



() [2]

5

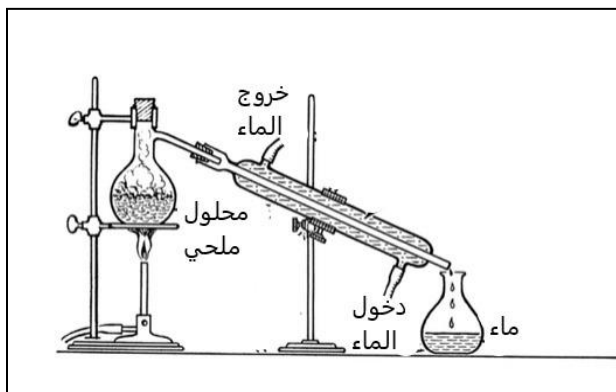
- أجري فحص لثلاثة لاعبين لإختبار تناولهم لنوع معين العقاقير باستخدام طريقة الكروماتوجرافيا لفصل المواد كما في الشكل الاتي:



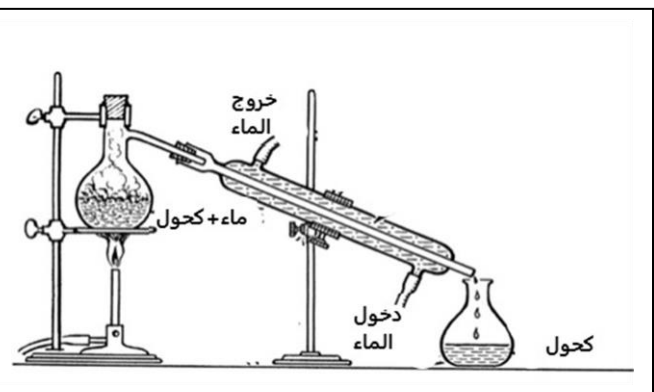
4- اكتب رقم اللاعب الذي يخلو جسمه من العقار المنشط مع تفسير اجابتك؟

الشكل (1-4) [2] ()

- الشكلين (1-5) و (2-5) المقابلين يمثلان طريقتين لفصل مخلوط ادرسه ثم أجب عن المفردتين (5) و (6):



(الشكل 2-5)



(الشكل 1-5)

5- ما اسم طريقة الفصل في الشكل (1-5)؟

[1] ()

6- قارن بين الطريقتين في (الشكل 1-5) و (الشكل 2-5) من حيث نوع المواد التي يتم فصلها؟

[2] ()

4

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

34 ☐

23 ☐

12 ☐

11 ☐

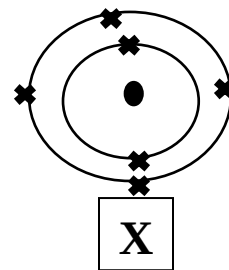
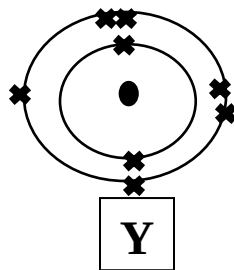
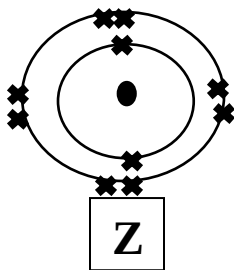
() [1]

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 _____

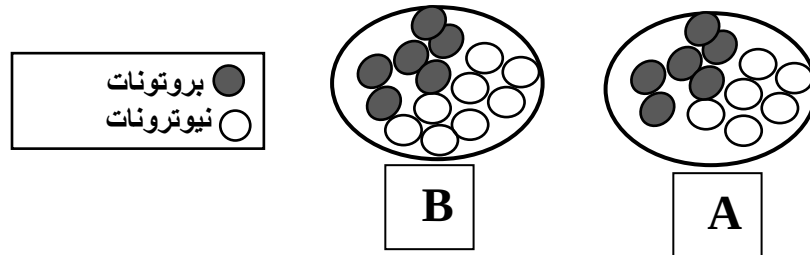
() [1]

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)

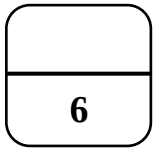
11- (A و B) نظائر لها نفس الخواص الكيميائية اذكر سبب ذلك ؟

() [1]

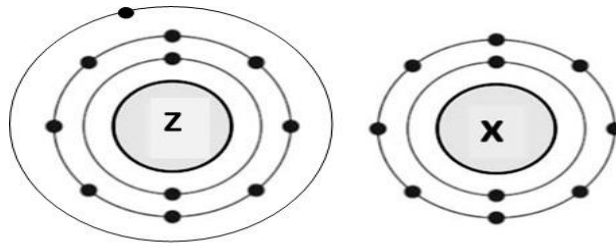
12- حدد العبارة التي تصف الفلزات واللافلزات ؟ (ظلل اجابتك)

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 ☐

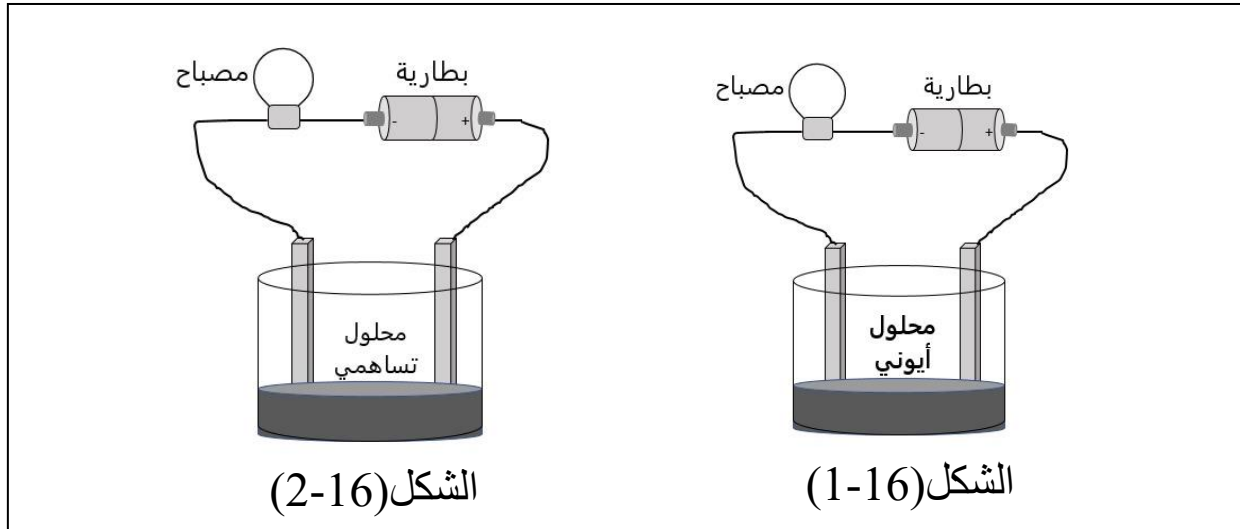
HC ☐

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] ()

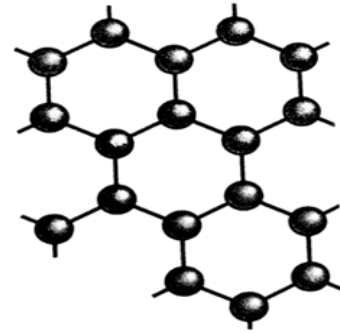
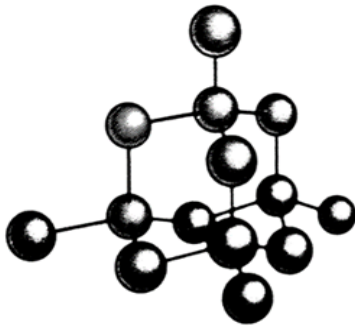
17- صف بالتمثيل النقطي كيفية تكوين الأيون الموجب والأيون السالب في مركب كلوريد البوتاسيوم .

- تحديد سهم انتقال الإلكترونات
- تمثيل النقطي للأيون الموجب والسالب

[2] ()

3

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



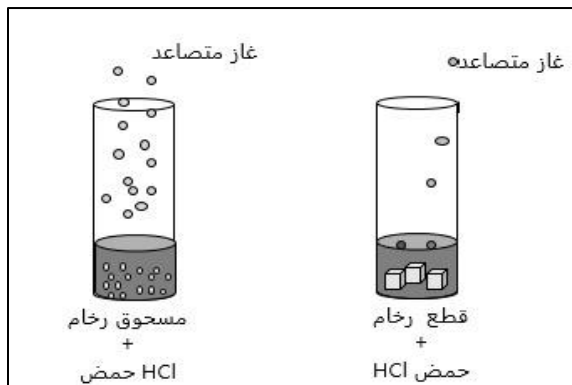
(الشكل 2-18)

(الشكل 1-18)

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

() [2]

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



☐ العامل الحفاز

☐ مساحة السطح

☐ تركيز المادة المتفاعلة

☐ درجة الحرارة

() [1]

6

- 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 :

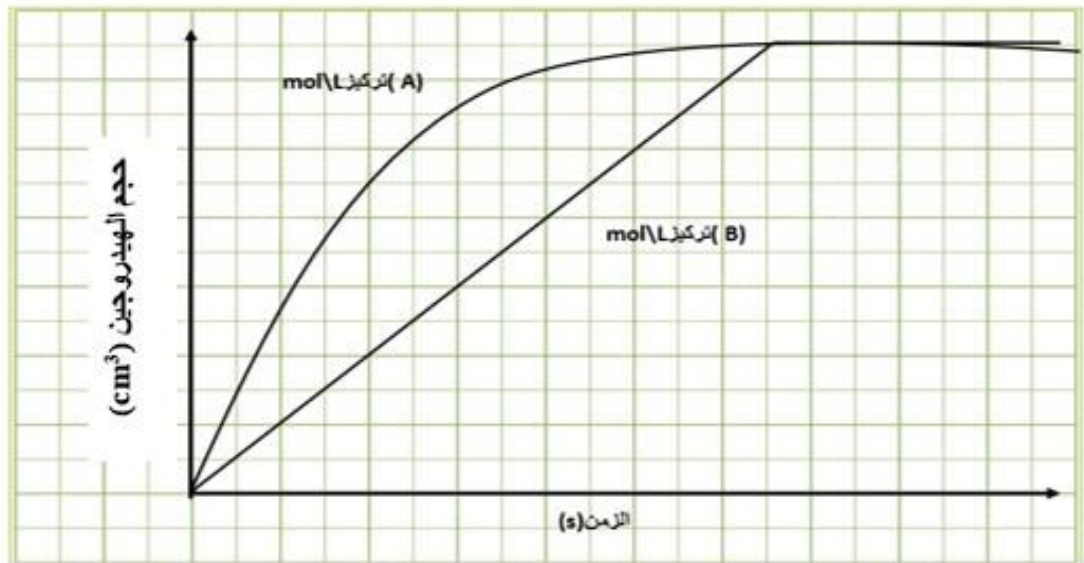
التجربة	درجة الحرارة		نوع التغير في درجة الحرارة (زيادة أم نقصان)	طارد ام ماص للحرارة
	قبل	بعد		
1	20	11		
2	19	35		
3	22	16		

- 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	1	H	1.0079	IIA	4	Be	9.0122	III	12	Mg	24.305	IIIB	21	Sc	44.956	IVB	22	Ti	47.867	VB	23	V	50.942	VIB	24	Cr	51.996	VII	25	Mn	54.938	VIII	26	Fe	55.845	VIII	27	Co	58.933	VIII	28	Ni	58.693	IB	29	Cu	63.546	II	30	Zn	65.39	IIIB	31	Ga	69.723	IIIA	5	B	10.811	IVA	6	C	12.011	VA	7	N	14.007	VI	8	O	15.999	VII	9	F	18.998	VIII	10	Ne	20.180	IIA	2	He	4.0026																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																													
11	Na	22.990	12	Mg	24.305	13	Al	26.982	14	Si	28.086	15	P	30.974	16	S	32.065	17	Cl	35.453	18	Ar	39.948	19	K	39.098	20	Ca	40.078	21	Sc	44.956	22	Ti	47.867	23	V	50.942	24	Cr	51.996	25	Mn	54.938	26	Fe	55.845	27	Co	58.933	28	Ni	58.693	29	Cu	63.546	30	Zn	65.39	31	Ga	69.723	32	Ge	72.64	33	As	74.922	34	Se	78.96	35	Br	79.904	36	Kr	83.80	37	Rb	85.468	38	Sr	87.62	39	Y	88.906	40	Zr	91.224	41	Nb	92.906	42	Mo	95.94	43	Tc	(98)	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	118.71	51	Sb	121.76	52	Te	127.60	53	I	126.90	54	Xe	131.29	55	Cs	132.91	56	Ba	137.33	57-71	La-Lu	178.49	72	Hf	178.49	73	Ta	180.95	74	W	183.84	75	Re	186.21	76	Os	190.23	77	Ir	192.22	78	Pt	195.08	79	Au	196.97	80	Hg	200.59	81	Tl	204.38	82	Pb	207.2	83	Bi	208.98	84	Po	(209)	85	At	(210)	86	Rn	(222)	87	Fr	(223)	88	Ra	(226)	89	Ac	(227)	90	Th	232.04	91	Pa	231.04	92	U	238.03	93	Np	(237)	94	Pu	(244)	95	Am	(243)	96	Cm	(247)	97	Bk	(247)	98	Cf	(251)	99	Es	(252)	100	Fm	(257)	101	Md	(258)	102	No	(259)	103	Lr	(262)	104	Uub	(285)	105	Uut	(285)	106	Uuq	(289)	107	Uuh	(293)	108	Uus	(315)	109	Uuo	(311)	110	Uun	(315)	111	Uuu	(315)	112	Uub	(285)	113	Uut	(285)	114	Uuq	(289)	115	Uup	(315)	116	Uuh	(315)	117	Uus	(315)	118	Uuo	(315)	119	Uut	(285)	120	Uuq	(289)	121	Uuh	(315)	122	Uus	(315)	123	Uuo	(315)	124	Uut	(285)	125	Uuq	(289)	126	Uuh	(315)	127	Uus	(315)	128	Uuo	(315)	129	Uut	(285)	130	Uuq	(289)	131	Uuh	(315)	132	Uus	(315)	133	Uuo	(315)	134	Uut	(285)	135	Uuq	(289)	136	Uuh	(315)	137	Uus	(315)	138	Uuo	(315)	139	Uut	(285)	140	Uuq	(289)	141	Uuh	(315)	142	Uus	(315)	143	Uuo	(315)	144	Uut	(285)	145	Uuq	(289)	146	Uuh	(315)	147	Uus	(315)	148	Uuo	(315)	149	Uut	(285)	150	Uuq	(289)	151	Uuh	(315)	152	Uus	(315)	153	Uuo	(315)	154	Uut	(285)	155	Uuq	(289)	156	Uuh	(315)	157	Uus	(315)	158	Uuo	(315)	159	Uut	(285)	160	Uuq	(289)	161	Uuh	(315)	162	Uus	(315)	163	Uuo	(315)	164	Uut	(285)	165	Uuq	(289)	166	Uuh	(315)	167	Uus	(315)	168	Uuo	(315)	169	Uut	(285)	170	Uuq	(289)	171	Uuh	(315)	172	Uus	(315)	173	Uuo	(315)	174	Uut	(285)	175	Uuq	(289)	176	Uuh	(315)	177	Uus	(315)	178	Uuo	(315)	179	Uut	(285)	180	Uuq	(289)	181	Uuh	(315)	182	Uus	(315)	183	Uuo	(315)	184	Uut	(285)	185	Uuq	(289)	186	Uuh	(315)	187	Uus	(315)	188	Uuo	(315)	189	Uut	(285)	190	Uuq	(289)	191	Uuh	(315)	192	Uus	(315)	193	Uuo	(315)	194	Uut	(285)	195	Uuq	(289)	196	Uuh	(315)	197	Uus	(315)	198	Uuo	(315)	199	Uut	(285)	200	Uuq	(289)	201	Uuh	(315)	202	Uus	(315)	203	Uuo	(315)	204	Uut	(285)	205	Uuq	(289)	206	Uuh	(315)	207	Uus	(315)	208	Uuo	(315)	209	Uut	(285)	210	Uuq	(289)	211	Uuh	(315)	212	Uus	(315)	213	Uuo	(315)	214	Uut	(285)	215	Uuq	(289)	216	Uuh	(315)	217	Uus	(315)	218	Uuo	(315)	219	Uut	(285)	220	Uuq	(289)	221	Uuh	(315)	222	Uus	(315)	223	Uuo	(315)	224	Uut	(285)	225	Uuq	(289)	226	Uuh	(315)	227	Uus	(315)	228	Uuo	(315)	229	Uut	(285)	230	Uuq	(289)	231	Uuh	(315)	232	Uus	(315)	233	Uuo	(315)	234	Uut	(285)	235	Uuq	(289)	236	Uuh	(315)	237	Uus	(315)	238	Uuo	(315)	239	Uut	(285)	240	Uuq	(289)	241	Uuh	(315)	242	Uus	(315)	243	Uuo	(315)	244	Uut	(285)	245	Uuq	(289)	246	Uuh	(315)	247	Uus	(315)	248	Uuo	(315)	249	Uut	(285)	250	Uuq	(289)	251	Uuh	(315)	252	Uus	(315)	253	Uuo	(315)	254	Uut	(285)	255	Uuq	(289)	256	Uuh	(315)	257	Uus	(315)	258	Uuo	(315)	259	Uut	(285)	260	Uuq	(289)	261	Uuh	(315)	262	Uus	(315)	263	Uuo	(315)	264	Uut	(285)	265	Uuq	(289)	266	Uuh	(315)	267	Uus	(315)	268	Uuo	(315)	269	Uut	(285)	270	Uuq	(289)	271	Uuh	(315)	272	Uus	(315)	273	Uuo	(315)	274	Uut	(285)	275	Uuq	(289)	276	Uuh	(315)	277	Uus	(315)	278	Uuo	(315)	279	Uut	(285)	280	Uuq	(289)	281	Uuh	(315)	282	Uus	(315)	283	Uuo	(315)	284	Uut	(285)	285	Uuq	(289)	286	Uuh	(315)	287	Uus	(315)	288	Uuo	(315)	289	Uut	(285)	290	Uuq	(289)	291	Uuh	(315)	292	Uus	(315)	293	Uuo	(315)	294	Uut	(285)	295	Uuq	(289)	296	Uuh	(315)	297	Uus	(315)	298	Uuo	(315)	299	Uut	(285)	300	Uuq	(289)	301	Uuh	(315)	302	Uus	(315)	303	Uuo	(315)	304	Uut	(285)	305	Uuq	(289)	306	Uuh	(315)	307	Uus	(315)	308	Uuo	(315)	309	Uut	(285)	310	Uuq	(289)	311	Uuh	(315)	312	Uus	(315)	313	Uuo	(315)	314	Uut	(285)	315	Uuq	(289)	316	Uuh	(315)	317	Uus	(315)	318	Uuo	(315)	319	Uut	(285)	320	Uuq	(289)	321	Uuh	(315)	322	Uus	(315)	323	Uuo	(315)	324	Uut	(285)	325	Uuq	(289)	326	Uuh	(315)	327	Uus	(315)	328	Uuo	(315)	329	Uut	(285)	330	Uuq	(289)	331	Uuh	(315)	332	Uus	(315)	333	Uuo	(315)	334	Uut	(285)	335	Uuq	(289)	336	Uuh	(315)	337	Uus	(315)	338	Uuo	(315)	339	Uut	(285)	340	Uuq	(289)	341	Uuh	(315)	342	Uus	(315)	343	Uuo	(315)	344	Uut	(285)	345	Uuq	(289)	346	Uuh	(315)	347	Uus	(315)	348	Uuo	(315)	349	Uut	(285)	350	Uuq	(289)	351	Uuh	(315)	352	Uus	(315)	353	Uuo	(315)	354	Uut	(285)	355	Uuq	(289)	356	Uuh	(315)	357	Uus	(315)	358	Uuo	(315)	359	Uut	(285)	360	Uuq	(289)	361	Uuh	(315)	362	Uus	(315)	363	Uuo	(315)	364	Uut	(285)	365	Uuq	(289)	366	Uuh	(315)	367	Uus	(315)	368	Uuo	(315)	369	Uut	(285)	370	Uuq	(289)	371	Uuh	(315)	372	Uus	(315)	373	Uuo	(315)	374	Uut	(285)	375	Uuq	(289)	376	Uuh	(315)	377	Uus	(315)	378	Uuo	(315)	379	Uut	(285)	380	Uuq	(289)	381	Uuh	(315)	382	Uus	(315)	383	Uuo	(315)	384	Uut	(285)	385	Uuq	(289)	386	Uuh	(315)	387	Uus	(315)	388	Uuo	(315)	389	Uut	(285)	390	Uuq	(289)	391	Uuh	(315)	392	Uus	(315)	393	Uuo	(315)	394	Uut	(285)	395	Uuq	(289)	396	Uuh	(315)	397	Uus	(315)	398	Uuo	(315)	399	Uut	(285)	400	Uuq	(289)	401	Uuh	(315)	402	Uus	(315)	403	Uuo	(315)	404	Uut	(285)	405	Uuq	(289)	406	Uuh	(315)	407	Uus	(315)	408	Uuo	(315)	409	Uut	(285)	410	Uuq	(289)	411	Uuh	(315)	412	Uus	(315)	413	Uuo	(315)	414	Uut	(285)	415	Uuq	(289)	416	Uuh	(315)	417	Uus	(315)	418	Uuo	(315)	419	Uut	(285)	420	Uuq	(289)	421	Uuh	(315)	422	Uus	(315)	423	Uuo	(315)	424	Uut	(285)	425	Uuq	(289)	426	Uuh	(315)	427	Uus	(315)	428	Uuo	(315)	429	Uut	(285)	430	Uuq	(289)	431	Uuh	(315)	432	Uus	(315)	433	Uuo	(315)	434	Uut	(285)	435	Uuq	(289)	436	Uuh	(315)	437	Uus	(315)	438	Uuo	(315)	439	Uut	(285)	440	Uuq	(289)	441	Uuh	(315)	442	Uus	(315)	443	Uuo	(315)	444	Uut	(285)	445	Uuq	(289)	446	Uuh	(315)	447	Uus	(315)	448	Uuo	(315)	449	Uut	(285)	450	Uuq	(289)	451	Uuh	(315)	452	Uus	(315)	453	Uuo	(315)	454	Uut	(285)	455	Uuq	(289)	456	Uuh	(315)	457	Uus	(315)	458	Uuo	(315)	459	Uut	(285)	460	Uuq	(289)	461	Uuh	(315)	462	Uus	(315)	463	Uuo	(315)	464	Uut	(285)	465	Uuq	(289)	466	Uuh	(315)	467	Uus	(315)	468	Uuo	(315)	469	Uut	(285)	470	Uuq	(289)	471	Uuh	(315)	472	Uus	(315)	473	Uuo	(315)	474	Uut	(285)	475	Uuq	(289)	476	Uuh	(315)	477	Uus	(315)	478	Uuo	(315)	479	Uut	(285)	480	Uuq	(289)	481	Uuh	(315)	482	Uus	(315)	483	Uuo	(315)	484	Uut	(285)	485	Uuq	(289)	486	Uuh	(315)	487	Uus	(315)	488	Uuo	(315)	489	Uut	(285)	490	Uuq	(289)	491	Uuh	(315)	492	Uus	(315)	493	Uuo	(315)	494	Uut	(285)	495	Uuq	(289)	496	Uuh	(315)	497	Uus	(315)	498	Uuo	(315)	499	Uut	(285)	500	Uuq	(289)	501	Uuh	(315)	502	Uus	(315)	503	Uuo	(315)	504	Uut	(285)	505	Uuq	(289)	506	Uuh	(315)	507	Uus	(315)	508	Uuo	(315)	509	Uut	(285)	510	Uuq	(289)	511	Uuh	(315)	512	Uus	(315)	513	Uuo	(315)	514	Uut	(285)	515	Uuq	(289)	516	Uuh	(315)	517	Uus	(315)	518	Uuo	(315)	519	Uut	(285)	520	Uuq	(289)	521	Uuh	(315)	522	Uus	(315)	523	Uuo	(315)	524	Uut	(285)	525	Uuq	(289)	526	