



المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة الداخلية
امتحان مادة :الكيمياء
للصف :الحادي عشر
للعام الدراسي 1441/1442 هـ - 2020/2021م
الدور الاول - الفصل الدراسي الاول و الثاني

• زمن الامتحان : (ساعتين و نصف) • عدد صفحات أسئلة الامتحان : (10)
• الإجابة في الدفتر نفسه . • استخدام الجدول الدوري المرفق عند الضرورة

اسم الطالبة		الدرجة		السؤال
المدرسة	الصف	بالأرقام	بالحروف	
التوقيع بالاسم				
المصحح الثاني	المصحح الاول			
				1
				2
				3
				4
				5
				6
				7
				8
				9
				10
				11
				12
				13
				14
				15
				16
				17
				18
مراجعة الجمع	جمعه			المجموع
				المجموع الكلي

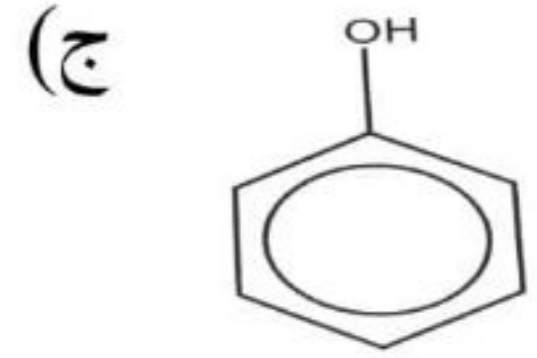
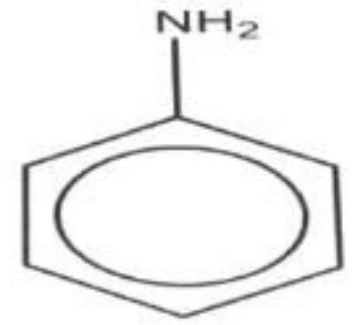
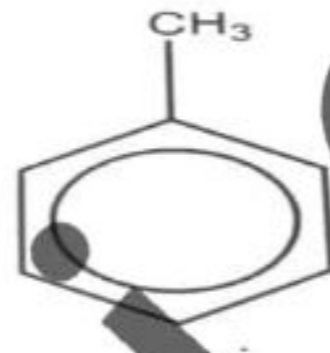
(الصفحة 1)

السؤال الأول : إختاري الإجابة الصحيحة لكل مفردة من المفردات الآتية :

1) تغير شكل قطعة فضة عند دهسها يعود إلى إحدى الخواص التالية :
(أ) التوصيل الحراري و الكهربائي
(ب) الصلابة
(ج) الطرق و السحب
(د) درجة الانصهار

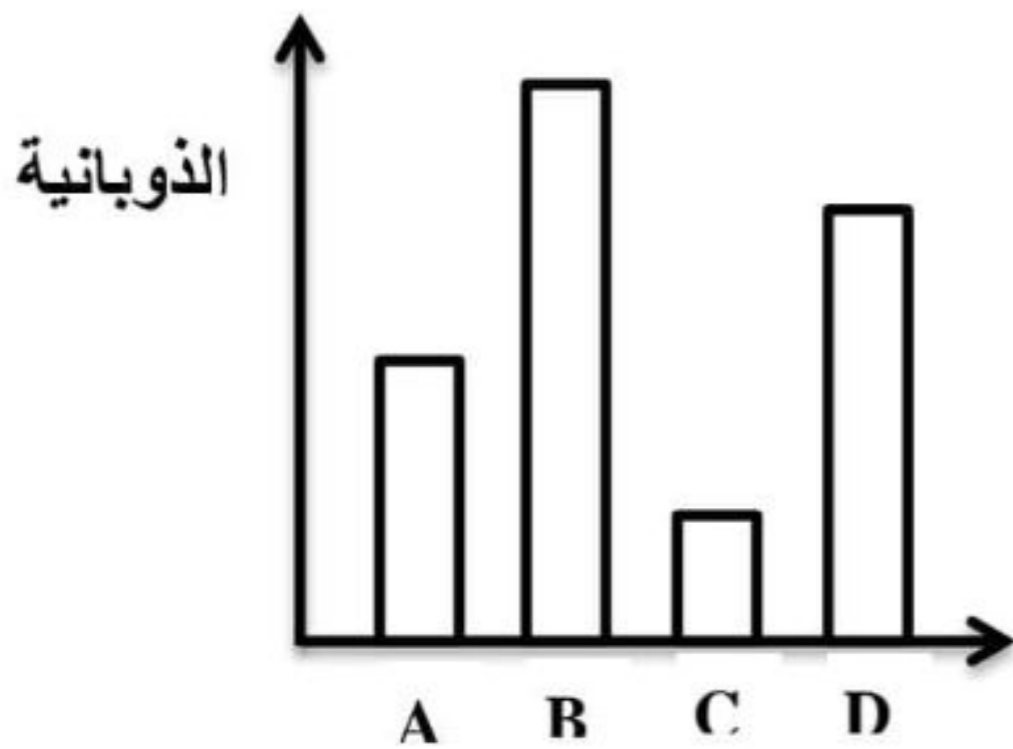
2) المركب الذي تكون فيه محصلة العزم القطبي لا تساوي صفر هو :
(أ) CF_4
(ب) CH_3Cl
(ج) BCl_3
(د) H_2

2) الصيغة البنائية الصحيحة لمركب الأنيلين هي :
(أ)
(ب)



4) ينتج المركب التالي من إحدى تفاعلات البنزين التالية :
(أ) الهدرجة
(ب) النترنة
(ج) السلفنة
(د) الهلجنة

5) الرسم البياني التالي يمثل ذوبانية أربعة مركبات كحول احادية الهيدروكسيل , المركب الأعلى في الكتلة المولية هو :



(أ) A (ب) B

(ج) C (د) D

(11) أ- الجدول التالي يوضح مجموعة من الجزيئات الافتراضية مع عدد إلكترونات التكافؤ للذرة المركزية X.

رقم المركب	الصيغة الجزيئية للمركب	عدد إلكترونات التكافؤ للذرة X
1	XY_3	3
2	XY_2	4
3	XYZ_2	3
4	XY_4	4
5	XY_2Z_2	4
6	XY_2	5

(1) اذكر عاملين من العوامل التي تعتمد عليها قوى لندن للتشتت؟

.....
.....

(2) ما رقم المركب الذي يمثل المركب CO_2 ؟

.....

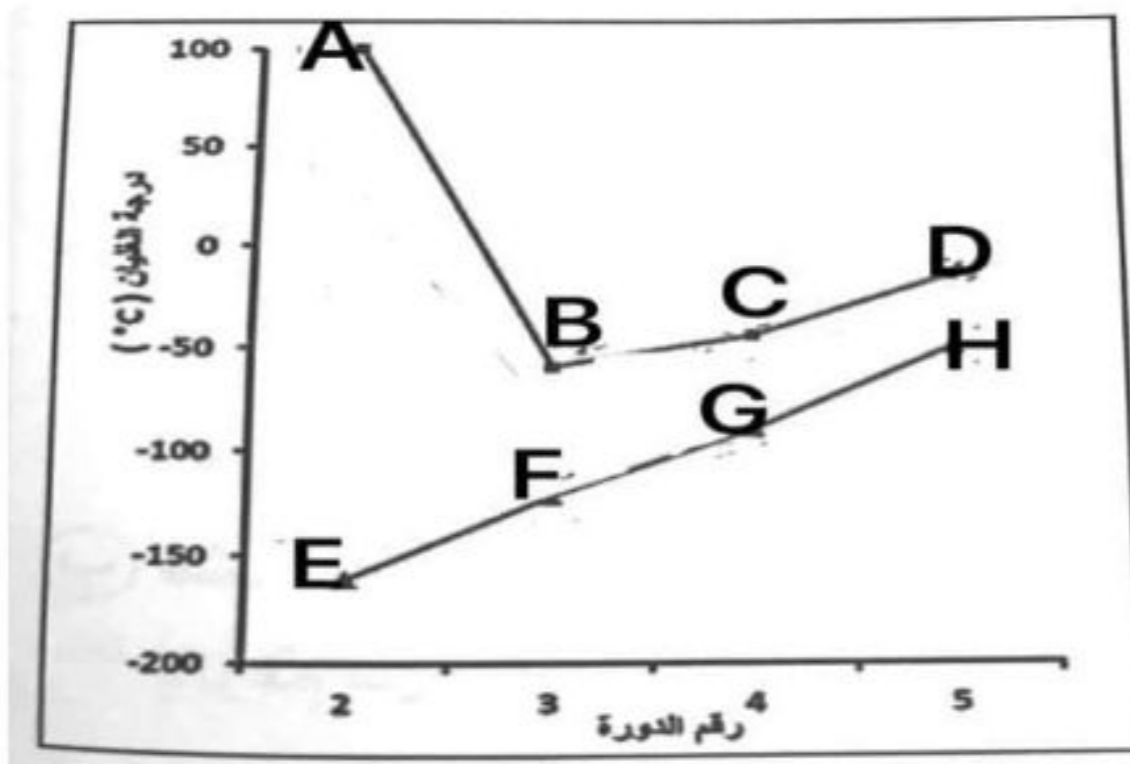
(3) ما نوع قوى الترابط بين جزيئات المركب (1)؟

.....
.....

(4) فسري : المركب رقم (5) مركب قطبي؟

.....
.....

(12) أ- الرسم البياني التالي يوضح مجموعة من عناصر مجموعتين في الجدول الدوري (أحدهما المجموعة الرابعة و الأخرى المجموعة السادسة).



(1) أي المركبات في الشكل ترتبط جزيئاته برابطة هيدروجينية؟

.....

(2) فسري درجة غليان (D) أعلى من (C)؟

.....

.....

(ب)- الجدول التالي يوضح ثلاثة عناصر افتراضية و العدد الذري لها .

العنصر	X	Y	Z
العدد الذري	11	13	15

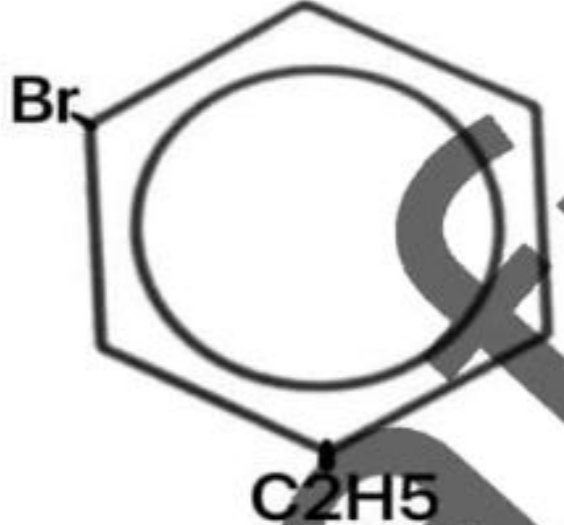
(1) كيف ينشأ البريق المعدني في الفلزات ؟

.....
.....

(2) العنصر الأعلى قابلية للتوصيل الكهربائي هو

(3) عنصر غير قابل للطرق و السحب

(13) أ) سمى المركبات التالية :

<p>(2) باستخدام المشابهات :</p>  <p>.....</p>	<p>(1)</p> $\begin{array}{ccccccc} \text{CH}_3 & - & \text{CH} & - & \text{CH}_2 & - & \text{CH} & - & \text{C} \equiv \text{CH} \\ & & & & & & & & \\ & & \text{Cl} & & & & \text{CH}_3 & & \end{array}$ <p>.....</p>
--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------

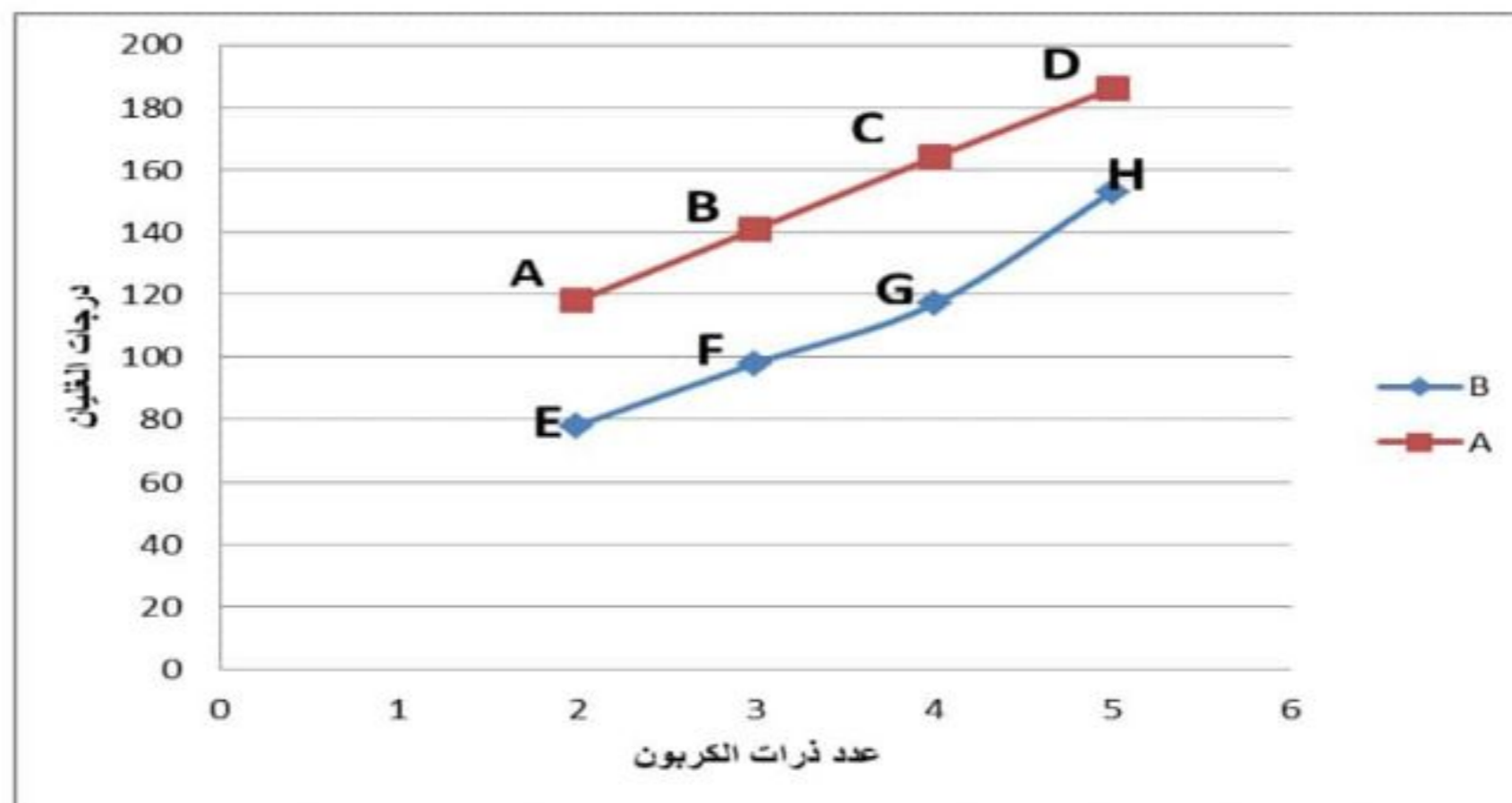
13) ب - يوضح الجدول الآتي مجموعة من المركبات الكحولية . ادرسيه جيدا ثم أجيب عن الأسئلة التي تليه :

<p>A</p> $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \text{ C } \text{CH}_3 \\ \\ \text{OH} \end{array}$	<p>B</p> $\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CHCH}_3 \\ \\ \text{OH} \end{array}$	<p>C</p> $\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2 \\ \\ \text{OH} \end{array}$
<p>D</p> $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$	<p>E</p> $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{C}_2\text{H}_5 \text{ C } \text{CH}_3 \\ \\ \text{OH} \end{array}$	<p>F</p> $\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{CHCH}_2 \\ \quad \quad \\ \text{OH} \quad \text{OH} \quad \text{OH} \end{array}$

- (1) رمز كحول ثانوي
- (2) رمز الكحول الأقل ذائبية في الماء
- (3) اذكر اثنين من اضرار المشروبات الكحولية للأفراد ؟
..... +

(4) رمز الكحول الناتج من إضافة الماء إلى المركب ($\text{CH}_3-\text{C}=\text{CH}_2$) ؟
.....
$$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{C} \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$$

(14) أ- يمثل الرسم البياني التالي درجات غليان اثنين من مشتقات الهيدروكربونات كحولات و أحماض كربوكسيلية) . ادرسيه جيدا ثم أجيب عن الأسئلة التالية :

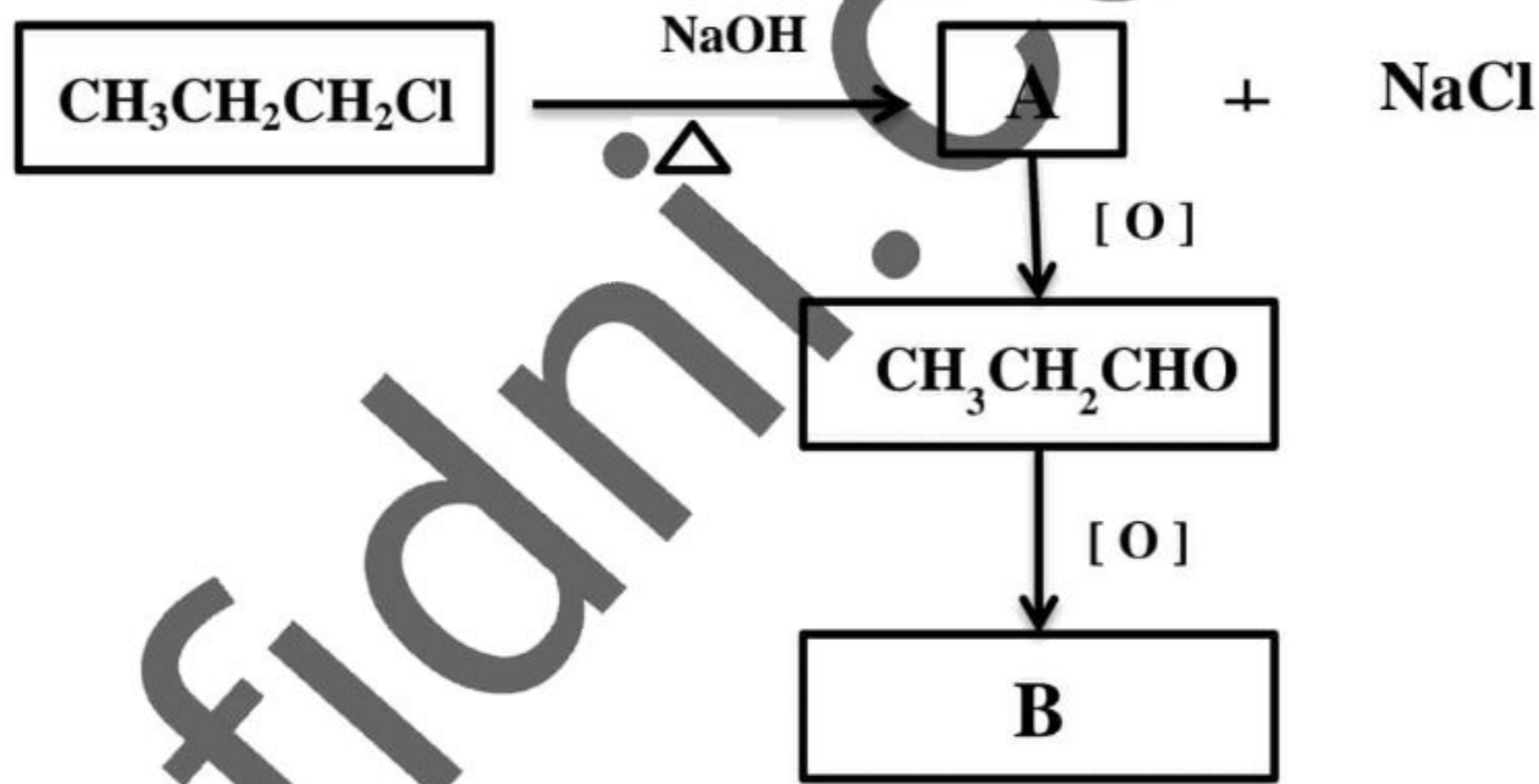


1) كم تبلغ درجة غليان المركب ($\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$) من الرسم البياني ؟
خذي قراءة تقريبية .
.....

2) ما رمز المركب الذي ينتج من إختزاله المركب ($\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$) ؟
.....

3) اذكرين اثنين من فوائد الإسبرين ؟
.....
.....

14-ب) ادرسي المخطط التالي ثم أجبني عن الأسئلة :



1) أكتبي الصيغة البنائية لكل من :

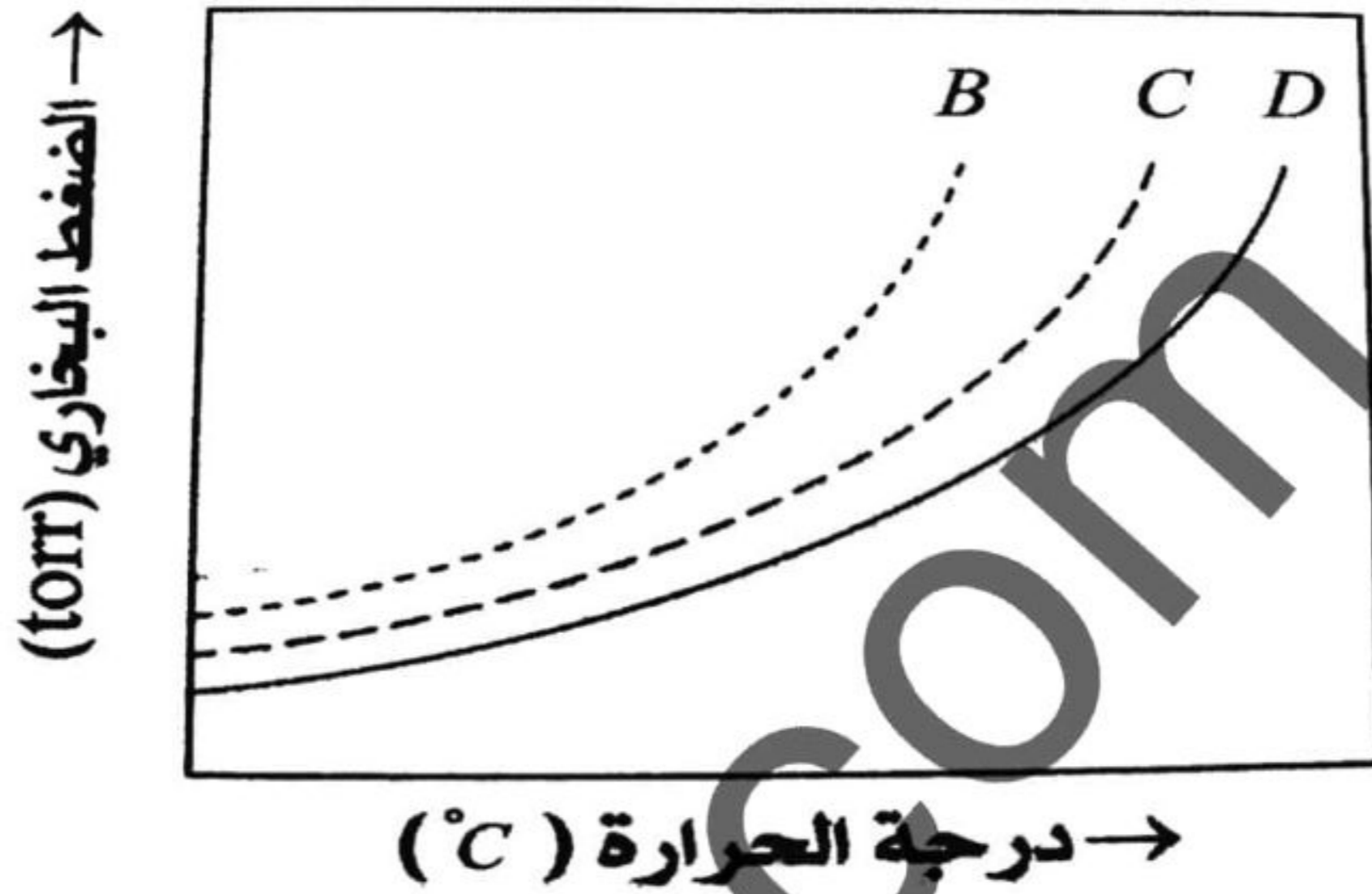
- [A]

- [B]

2) أ) ماذا تسمى العملية التي حدثت للمركب (A) ؟
.....

ب) ما اسم المجموعة الوظيفية في المركب التالي ($\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$) ؟
.....

15) أ - الرسم البياني التالي يوضح الضغط البخاري لثلاثة سوائل (ماء نقي - محلول تركيزه $0.7M$ - محلول تركيزه $1.5M$) علما بأن المحلول عبارة عن ماء و مادة مذابة من نفس النوع للمحلولين .



1) اذكر اثنين من العوامل التي يعتمد عليها الضغط البخاري للسائل ؟

..... ,

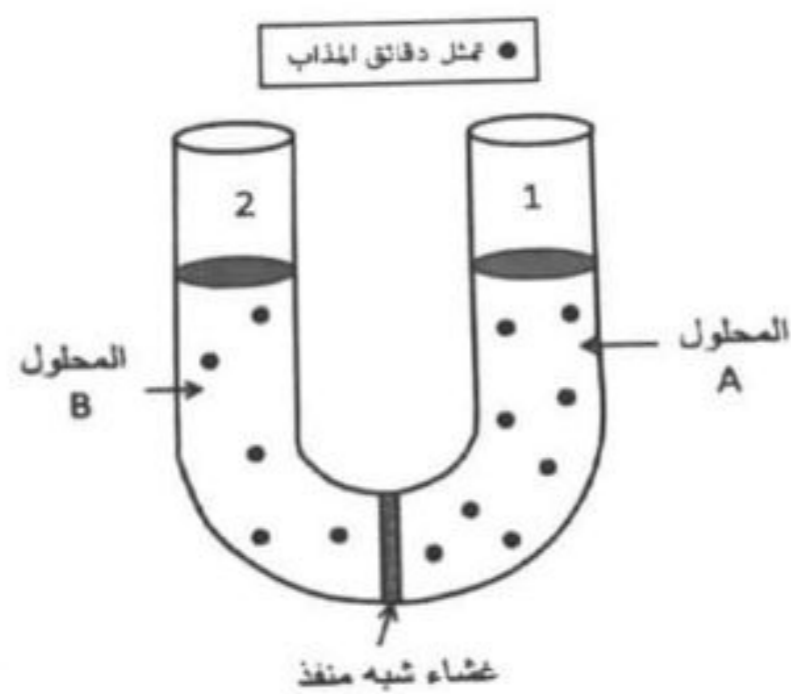
2) أي رموز المنحنى تمثل المحلول الذي تركيزه $1.5M$ ؟ فسري إجابتك ؟

.....
.....

3) ماذا يقصد بأن ثابت الإرتفاع في درجة غليان الفينول يساوي $(3.6^{\circ}C.Kg/mol)$ ؟

.....
.....

15- ب الشكل التالي يوضح خاصية الضغط الإسموزي . ادرسي الشكل ثم أجبني عن الأسئلة التالية :



1) ما المقصود بالخاصية الإسموزية (التناضح) ؟

.....
.....

(2) ماذا يحدث لإرتفاع السائل (يزيد / يقل / لا يتغير) في الطرف (2) في الحالات التالية :

(أ) بعد فترة من الزمن من وضع المحلولين

(ب) عند التأثير على الجزء (1) بضغط اكبر من الضغط الإسموزي له

(3) إذا تم تحضير المحلول السابق بإذابة 54g من مادة غير متطايرة كتلتها المولية (180g/mol) في 3.2Kg من الماء . إحسبي درجة غليان المحلول علما بأن (ثابت الارتفاع في درجة الغليان للماء يساوي (0.512°C.Kg/mol) و درجة غليان الماء النقي تساوي 100°C) .موضحة ذلك بخطوات الحل .

.....

.....

.....

.....

(16) أ-الجدول التالي يوضح مجموعة من المحاليل المختلفة و تركيز ايونات H^+ و OH^- لها . ادرسي الجدول ثم أجيب عن الاسئلة التالية :

المحلول	$[H^+]$	$[OH^-]$
A	10^{-5}
B	10^{-6}
C	10^{-7}
D	10^{-11}

(1) عرفني الحمض حسب نظرية أرهينيوس .

.....

.....

(2) حددي طبيعة كل من المحاليل التالية (حمضي/قاعدي/متعادل)

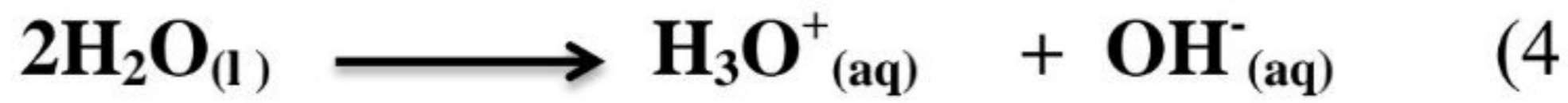
أ- (B)

ب- (D)

(3) إحسبي بخطوات تركيز $[OH^-]$ للمركب (A) .

.....

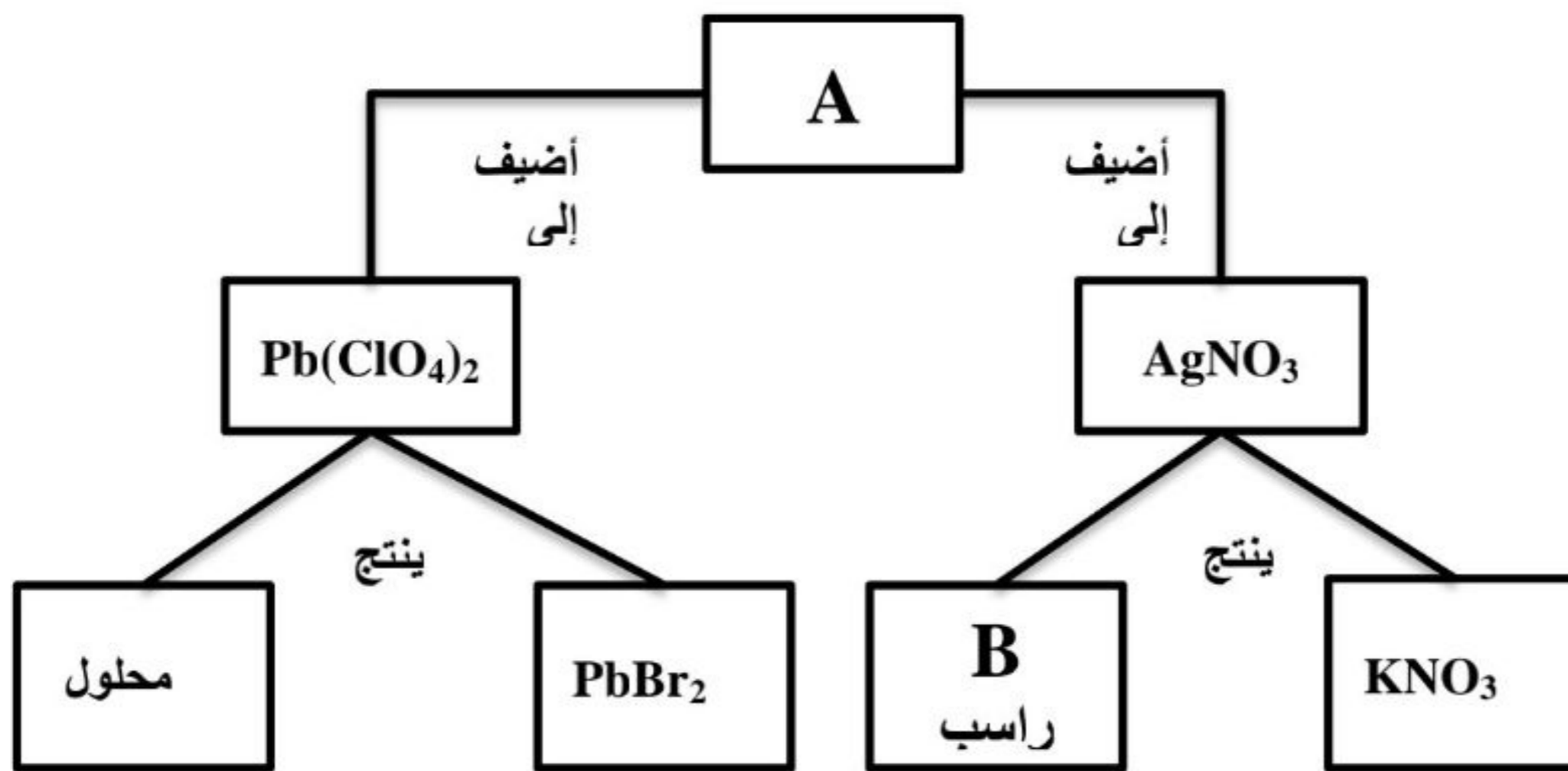
.....



أ- المعادلة السابقة تمثل معادلة

ب) قيمة $[\text{OH}^-]$ في الماء النقي تساوي

17) أ- المخطط التالي يوضح إضافة المحلول (A) إلى محلولي ملحين مختلفين و نواتج هذه الإضافة . ادرسيه جيدا ثم أجبني عن الأسئلة التالية :



1) ما المقصود بالأيونات المتفرجة ؟

.....

2) أكتب المعادلة الأيونية النهائية الصافية لتفاعل (A) مع (AgNO_3) موضحة خطوات الحل .

.....

17- ب . ادرسي المعادلة التالية ثم أجيبي عن الأسئلة التالية :



(1) ما نوع التفاعل في المعادلة السابقة ؟

.....

(2) إحسبي كتلة كلوريد الماغنيسيوم (MgCl_2) بالجرام الناتجة من تفاعل 0.35mol من حمض الهيدروكلوريك (HCl)؟ موضحة خطوات الحل .

.....
.....
.....
.....
.....

(18) يتفاعل الأمونيا مع الأكسجين حسب التفاعل التالي :



تم إضافة 3.4g من الأمونيا مع 5.4g من الأكسجين .

(1) ما المادة المحددة للتفاعل السابق ؟ وضح الحل بالخطوات .

.....
.....
.....
.....

(2) كم عدد مولات (NO) الناتجة ؟

.....
.....
.....

انتهت الأسئلة مع الدعاء للجميع بالتوفيق والنجاح

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
H 1.01	He 4.00								
3 Li 6.941		5 B 10.81	4 Be 9.012	6 C 12.01	7 N 14.01	8 O 16.00	9 F 19.00	10 Ne 20.18	
11 Na 22.99		13 Al 26.98	12 Mg 24.31	14 Si 28.09	15 P 30.97	16 S 32.07	17 Cl 35.45	18 Ar 40.00	
19 K 39.10		31 Ga 69.72	20 Ca 40.08	32 Ge 72.59	33 As 74.92	34 Se 78.96	35 Br 79.90	36 Kr 83.80	
37 Rb 85.47		49 In 114.8	38 Sr 87.62	50 Sn 118.7	51 Sb 121.8	52 Te 127.6	53 I 126.9	54 Xe 131.3	
55 Cs 132.9		81 Tl 204.4	56 Ba 137.3	82 Pb 207.2	83 Bi 209.0	84 Po (209)	85 At (210)	86 Rn (222)	
87 Fr (223)		204.4	88 Ra 226	207.2	209.0	(209)	(210)	(222)	
		29 Cu 63.55	21 Sc 44.96	26 Fe 55.85	27 Co 58.93	28 Ni 58.69	29 Cu 63.55	30 Zn 65.38	
		47 Ag 107.9	22 Ti 47.88	44 Ru 101.1	45 Rh 102.9	46 Pd 106.4	47 Ag 107.9	48 Cd 112.4	
		79 Au 197.0	23 V 50.94	76 Os 190.2	77 Ir 192.2	78 Pt 195.1	79 Au 197.0	80 Hg 200.6	
		197.0	24 Cr 52.00	101.1	102.2	106.4	107.9	112.4	
		107.9	25 Mn 54.94	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	26 Fe 55.85	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	27 Co 58.93	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	28 Ni 58.69	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	29 Cu 63.55	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	30 Zn 65.38	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	31 Ga 69.72	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	32 Ge 72.59	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	33 As 74.92	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	34 Se 78.96	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	35 Br 79.90	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	36 Kr 83.80	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	37 Rb 85.47	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	38 Sr 87.62	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	39 Y 88.91	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	40 Zr 91.22	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	41 Nb 92.91	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	42 Mo 95.94	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	43 Tc (98)	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	44 Ru 101.1	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	45 Rh 102.9	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	46 Pd 106.4	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	47 Ag 107.9	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	48 Cd 112.4	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	49 In 114.8	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	50 Sn 118.7	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	51 Sb 121.8	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	52 Te 127.6	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	53 I 126.9	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	54 Xe 131.3	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	55 Cs 132.9	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	56 Ba 137.3	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	57 La* 138.9	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	58 Ce 140.1	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	59 Pr 140.9	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	60 Nd 144.2	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	61 Pm (145)	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	62 Sm 150.4	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	63 Eu 152.0	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	64 Gd 157.3	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	65 Tb 158.9	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	66 Dy 162.5	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	67 Ho 164.9	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	68 Er 167.3	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	69 Tm 168.9	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	70 Yb 173.0	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	71 Lu 175.0	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	72 Hf 178.5	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	73 Ta 180.9	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	74 W 183.9	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	75 Re 186.2	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	76 Os 190.2	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	77 Ir 192.2	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	78 Pt 195.1	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	79 Au 197.0	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	80 Hg 200.6	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	81 Tl 204.4	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	82 Pb 207.2	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	83 Bi 209.0	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	84 Po (209)	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	85 At (210)	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	86 Rn (222)	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	87 Fr (223)	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	88 Ra 226	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	
		112.4	89 Ac† (227)	102.9	102.9	106.4	107.9	112.4	

العدد الذري → 11
Na ← رمز العنصر

الكتلة الذرية → 22.99

سلسلة اللانثانيدات	58 Ce 140.1	59 Pr 140.9	60 Nd 144.2	61 Pm (145)	62 Sm 150.4	63 Eu 152.0	64 Gd 157.3	65 Tb 158.9	66 Dy 162.5	67 Ho 164.9	68 Er 167.3	69 Tm 168.9	70 Yb 173.0	71 Lu 175.0
سلسلة الاكتينيدات	90 Th 232.0	91 Pa (231)	92 U 238.0	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 (260)

