الصف العاشر -	المادة : كيمياء	اسم الطالب :

مراجعة الدرس الأول : الجدول الدوري للعناصر

1	ما الأساس العلمي الذي رتب عليه مندليف جدوله؟	
	A العدد الكتلي	
	B العدد الذري	
	C عدد البروتونات	
	D + عدد النيترونات	

2	ما عدد البروتونات في ذرة النيتروجين -15	
	A 7	
	B 8	
	C 15	
	D 14	

3	ما عدد الدورات في الجدول الدوري الحديث ؟	
	A 17	
	B 18	
	C 8	
	D 7	

4	ما عدد المجموعات في الجدول الدوري الحديث؟	
	A 17	
	B 7	
	C 18	
	D 8	

5	**كم عدد مستويات الطاقة للعناصر الموجودة في الدورة الخامسة ؟**	
	A 2	
	B 4	
	C 5	
	D 6	

6	**ما الذي تبدأ به كل دورة في الجدول الدوري ؟**	
	A غاز نبيل	
	B فلزقلوي	
	C هالوجين	
	D فلزقلوي أرضي	

7	**ما الذي تنتهي به كل دورة في الجدول الدوري ؟**	
	A غاز نبيل	
	B فلزقلوي	
	C هالوجين	
	D فلزقلوي أرضي	

8	**أي من التالي صحيح عن جدول مندليف ؟**	
	A يحتوي على 8 أعمدة و12 صف	
	B يحتوي على 12 عمود 8 صفوف	
	C يحتوي على 18 عمود 7 صفوف	
	D يحتوي على 7 صفوف 18 عمود	

9	**كم عدد الإلكترونات التي يتسع لها المستوى الطاقة الثالث ؟**	
	A 2	
	B 8	
	C 18	
	D 32	

10	**ما التوزيع الإلكتروني الصحيح لعنصر Cl ؟**	
	A 2,8.8	
	B 2,8,1	
	C 2,8,7	
	D 2,8,,8,1	

11	**أي من التالي يمثل التوزيع الإلكتروني لغاز خامل ؟**	
	A 2,8.8	
	B 2,8,1	
	C 2,8,7	
	D 2,8,,8,1	

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

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

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

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

16	ما العنصر الذي لا ينتمي للفلزات القلوية في المجموعة الأولى ؟	
	A H	
	B Li	
	C Na	
	D K	

السؤال الأول :اكتب توزيع بور الإلكتروني لكل من :

N_9 , Mg_{12} , Cl_{17} , Ne_{10}

السؤال الثاني :

1- لماذا تتشابه عناصر المجموعة الواحدة في خواصها ؟

2- عدد خصائص النظائر؟

3- ما نقاط القوة والضعف في جدول مندليف ؟

نقاط القوة	نقاط الضعف

4- ما أوجه الإختلاف بين الفلزات واللافلزات؟

مراجعة الدرس الثاني :تدرج الخواص الدورية للعناصر

1	**ما المصطلح العلمي الذي يعبر عن (نصف المسافة الممتدة بين مركزي ذرتين متماثلتين مرتبطتين كيميائيا)**
A	قطر الذرة
B	قطر الايون
C	نصف القطر الذري
D	نصف القطر الأيوني

2	**كيف يتدرج نصف القطر الذري عبر الدورة ؟**
A	يزدادمن اليسار إلى اليمين بسبب زيادة عددالبروتونات وزيادة قوة جذب النواة للإلكترونات
B	يقل اليسار إلى اليمين بسبب زيادة عددالبروتونات وزيادة قوة جذب النواة للإلكترونات
C	يزدادمن اليسار إلى اليمين بسبب زيادة عددالبروتونات وضعف قوة جذب النواة للإلكترونات
D	يزدادمن اليسار إلى اليمين بسبب نقص عددالبروتونات وضعف قوة جذب النواة للإلكترونات

3	**أي من التالي أكبر في نصف القطر ؟**
A	Mg
B	Be
C	Ba
D	Ca

4	**أي من التالي أقل في نصف القطر؟**
A	Na
B	Li
C	O
D	N

5	أي من التالي أعلى في درجة الإنصهار ؟	
	A Na	
	B Li	
	C Sr	
	D K	

6	أي من التالي أعلى في درجة الإنصهار ؟	
	A F	
	B Br	
	C Cl	
	D I	

7	أي من التالي أكثر توصيلا كهربيا ؟	
	A Li	
	B Na	
	C Mg	
	D Al	

السؤال الأول :

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

2- فسر : نصف قطر ذرة النيتروجين Nأكبر من نصف قطر ذرة الفلور F .

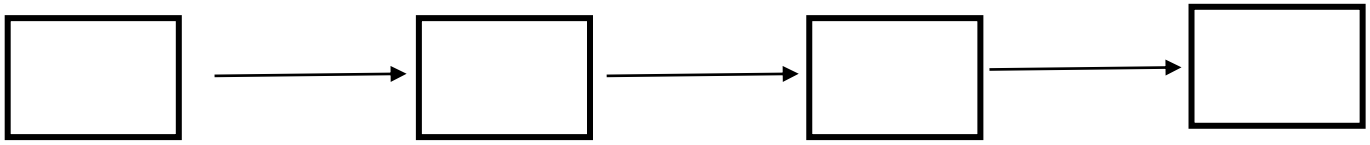
3- فسر : تنخفض درجة إنصهار الفلزات القلوية من أعلى إلى أسفل .

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

الأعلى في نصف القطر **الأقل في نصف القطر**

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

6- **رتب عناصر الهالوجينات حسب الزيادة في درجة الإنصهار ؟**



الأعلى في درجة الإنصهار **الأقل في درجة الإنصهار**

7- **قارن بين نصف قطر الأيون الموجب ونصف قطر الأيون السالب؟**

مراجعة الدرس الثالث : النشاط الكيميائي للعناصر

ما اسم الغاز الناتج من تفاعل الفلزات القلوية الأرضية مع الماء؟

A	H_2
B	N_2
C	O_2
D	CO_2

ما النواتج تفاعل الأكسجين مع المغنسيوم ؟

A	$Mg(0H)_2$
B	MgO
C	$MgCl$
D	$MgOH$

ما الذي يفسر عدم وجود الهالوجينات في الطبيعة بصورة منفردة ؟

A	لأنها خاملة كيميائيا في درجة حرارة الغرفة
B	لأن المستو الخارجي لها مشبع بالإلكترونات
C	لأنها تحتوي على إلكترون واحد في المستوى الأخير
D	لأنها نشطة جدا كيميائيا

ما لون اللهب الناتج عن تسخين الصوديوم Na ؟

A	أحمر طوبي
B	أخضر
C	بنفسجي فاتح
D	أصفر

ما لون اللهب الناتج عن تسخين البوتاسيوم K؟		
بنفسجي فاتح	A	
أزرق فاتح	B	
أحمر غامق	C	
أحمر	D	

ما لون اللهب الناتج عن تسخين الباريومBa ؟		
أحمر	A	
قرمزي	B	
أبيض	C	
أصفر	D	

ما العنصر الذي لا يتفاعل مع الأكسجين في درجة حرارة الغرفة؟		
Na	A	
Ca	B	
Be	C	
Li	D	

أي من التالي صحيح عن المغنسيوم ؟		
لا يتفاعل مع الماء ولكنه يتفاعل مع الأكسجين في درجة حرارة الغرفة	A	
لا يتفاعل مع الأكسجين ولكنه يتفاعل مع الماء في درجة حرارة الغرفة	B	
لا يتفاعل مع الماء ولا يتفاعل مع الأكسجين في درجة حرارة الغرفة	C	
يتفاعل مع الاكسجين والماء في درجة حرارة الغرفة .	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 الاكسجين

5- الصوديوم مع الماء

السؤال الثاني :

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

2- تحفظ الفلزات القلوية في زيت البرافين أو الهيدروكربونات

3- الفلزات القلوية الأرضية تكون أيون 2+

4- الهالوجينات تكون أيون 1-