

العلوم

8

الصف الثامن

امتحان الوحدة الثانية (الميد)
الفصل الأول

السؤال الأول: اختر رمز الاجابة الصحيحة فيما يأتي:

1- العناصر المصنوفة بصف واحد أفقي وتزايد فيها الأعداد الذرية هي

- أ- العناصر ب- المجموعة ج- الدورة د- الفلزية

2- من الأمثلة على العناصر اللافلزية:

- أ- الحديد ب- الكبريت ج- الفضة د- النحاس

3- أصغر جزء في العنصر وغير قابل للتقسيم بالطرق الكيميائية والفيزيائية البسيطة :

- أ- الذرة ب- العنصر ج- النواة د- النيوترون

4- يستخدم جهاز تحليل العناصر للكشف عن نسبة عنصر :

- أ- C ب- S ج- N د- جميع ما ذكر

5- عدد الإلكترونات التكافؤ لذرة الفلور F و

- أ- 7 ب- 2 ج- 9 د- 3

6- تحتوى نواة أحد العناصر على 8 بروتونات و 8 نيوترونات فيكون العدد الكتلي يساوي للذرة

نفسها

- أ- 16 ب- 8 ج- 24 د- 42

7- يكون التوزيع الذري لنظير الكربون $^{14}_6C$:

- أ- 2.8.2 ب- 2.4 ج- 2.2.8.2 د- 2.8.2.2

8- يتسع المدار الرابع حول النواة لعدد من الإلكترونات يعادل :

- أ- 8 ب- 18 ج- 32 د- 50



06 222 9990

1

إعداد المعلم : خالد الرئيس



كل الامتحانات موجودة في خانة الملفات على الموقع www.asas4edu.com

السؤال الثاني:

أ- علل ما يلي :

1. تطوير نموذج مندليف للجدول الدوري ؟

.....

.....

2. لا يمكن القول بأن عدد النيوترونات ثابتة ؟

.....

.....

ب - لديك العنصران ($Y - A$) فإذا علمت أن العدد الكتلي عالتوالي 19-20 املأ الجدول الآتي :

وجه المقارنة		Y_{20}	A_{19}
عدد النيوترونات			
عدد الإلكترونات			
عدد البروتونات			
التوزيع الإلكتروني			
تمثيل لويس لكل عنصر			

السؤال الثالث: من خلال دراستك لعلم الجدول الدوري أدرس الجدول التالي ثم أجب عما يلي:

أ- أرسم التوزيع الإلكتروني للعناصر $Mg_{12} - Ar_{18}$



06 222 9990

2

إعداد المعلم : خالد الرئيس



كل الامتحانات موجودة في خانة الملفات على الموقع www.asas4edu.com

ب- أعط مثال على كل من (عنصر فلزي - عنصر لافلزي - عنصر غاز نبيل - عنصر شبه فلز- عنصر قلويات)

ج- أكمل الجدول الآتي :

العنصر	التوزيع الذري	رمز لويس	دورة العنصر	مجموعة العنصر
$_{11}\text{Na}^+$				
Li_3				
$_4\text{B}$				
$_{17}\text{Cl}^-$				

منصة أساس التعليمية
_ انتهت الأسئلة _



06 222 9990

3

إعداد المعلم : خالد الرئيس



كل الامتحانات موجودة في خانة الملفات على الموقع www.asas4edu.com

الإجابات

السؤال الأول: اختر رمز الإجابة الصحيحة فيما يأتي:

1- العناصر المصنوفة بصف واحد أفقي وتتزايد فيها الأعداد الذرية هي

- أ- العناصر ب- المجموعة ج- الدورة د- الفلزية

2- من الأمثلة على العناصر اللافلزية:

- أ- الحديد ب- الكبريت ج- الفضة د- النحاس

3- أصغر جزء في العنصر وغير قابل للتقسيم بالطرق الكيميائية والفيزيائية البسيطة :

- أ- الذرة ب- العنصر ج- النواة د- النيوترون

4- يستخدم جهاز تحليل العناصر للكشف عن نسبة عنصر :

- أ- C ب- S ج- N د- جميع ما ذكر

5- عدد الإلكترونات التكافؤ لذرة الفلور F ،

- أ- 2 ب- 7 ج- 9 د- 3

6- تحتوي نواة أحد العناصر على 8 بروتونات و 8 نيوترونات فيكون العدد الكتلي يساوي للذرة نفسها

- أ- 16 ب- 8 ج- 24 د- 42

7- يكون التوزيع الذري لنظير الكربون $^{14}_6\text{C}$:

- أ- 2.8.2 ب- 2.4 ج- 2.2.8.2 د- 2.8.2.2

8- يتسع المدار الرابع حول النواة لعدد من الإلكترونات يعادل :

- أ- 8 ب- 18 ج- 32 د- 50



06 222 9990

4

إعداد المعلم : خالد الرئيس



كل الامتحانات موجودة في خانة الملفات على الموقع www.asas4edu.com

السؤال الثاني:

أ- علل ما يلي :

1- تطوير نموذج مندليف للجدول الدوري ؟
بسبب اعتماده على العدد الكتلي فتم ترتيب العناصر بناء على الأعداد الذرية وأنه
تم اكتشاف عناصر جديدة

2- لا يمكن القول بأن عدد النيوترونات ثابتة ؟
بسبب وجود ما يسمى النظائر فهي تتشابه بعناصرها الرئيسية بالأعداد الذرية
وتختلف بالعدد الكتلي بسبب اختلاف عدد النيوترونات

ب - لديك العنصران ($Y - A$) فإذا علمت أن العدد الكتلي عالتوالي 19-20 املأ الجدول الآتي :

وجه المقارنة	A_{19}	Y_{20}
عدد النيوترونات	11	20
عدد الإلكترونات	19	20
عدد البروتونات	19	20
التوزيع الإلكتروني	2.8.8.1	2.8.8.2
تمثيل لويس لكل عنصر	$A \cdot$	$\dot{Y} \cdot$

السؤال الثالث: من خلال دراستك لعلم الجدول الدوري أدرس الجدول التالي ثم أجب عما يلي:

أ- أرسم التوزيع الإلكتروني للعناصر $Mg_{12} - Ar_{18}$



06 222 9990

5

إعداد المعلم : خالد الرئيس



كل الامتحانات موجودة في خانة الملفات على الموقع www.asas4edu.com

ب- أعط مثال على كل من (عنصر فلزي - عنصر لافلزي - عنصر غاز نبيل - عنصر شبه فلز - عنصر قلويات)

عنصر فلزي	Fe
عنصر لافلزي	S
عنصر لغاز نبيل	He
عنصر شبه فلز	Ge- Si
عنصر قلويات	Li

ج- أكمل الجدول الآتي :

العنصر	التوزيع الذري للعنصر	رمز لويس	دورة العنصر	مجموعة العنصر
$_{11}\text{Na}^+$	2.8.1	Na^+	الثالثة	الأولى
Li_3	2.1	$\cdot\text{Li}$	الثانية	الأولى
$_5\text{B}$	2.3	$\cdot\text{B}\cdot$	الثانية	الثالثة
$_{17}\text{Cl}^-$	2.8.8	$\cdot\text{Cl}\cdot$	الثالثة	السابعة



06 222 9990

6

إعداد المعلم : خالد الرئيس



كل الامتحانات موجودة في خانة الملفات على الموقع www.asas4edu.com