السؤال الأول اختر الإجابة الصحيحة من الخيارات الآتية:

1- ما الخاصية الفيزيائية التي اعتمدها مندليف لتنظيم العناصر في صفوف في الجدول الدوري ؟

أ- تزايد الكتلة الذرية ب- تزايد العدد الذري ج- تناقص الكتلة الذرية د- تناقص العدد الذري

2- قام العالم .....بتعديل جدول مندليف حيث رتب العناصر ترتيباً تصاعديا حسب أعدادها الذرية

أ- دالتون ب- موزلي ج- رذرفورد د- بور

3- أضاف موزلي إلى جدول مندليف مجموعة .....وعناصر أخرى جديدة تم اكتشافها بعد إعداد مندليف لجدوله.

أ- اشباه الفلزات ب- اللافلزات ج- الفلزات د- الغازات الخاملة

4- ما الخاصية الفيزيائية التي اعتمدها موزلي لتنظيم العناصر في صفوف في الجدول ؟

أ- تزايد الكتلة الذرية ب- تزايد العدد الذري ج- تناقص الكتلة الذرية د- تناقص العدد الذري

5- كم عدد المجموعات في الجدول الدوري ؟

أ- 6 ب- 18 ج-8 د- 7

6- المصطلح العلمي المستخدم لألعمدة الرأسية في الجدول الدوري ؟

أ- عائلة ب- خلية ج- مجموعة د- دورة

7- المصطلح العلمي المستخدم للصفوف ألأفقية في الجدول الدوري ؟

أ- عائلة ب- خلية ج- مجموعة د- دورة

8- كم عدد الدورات في الجدول الدوري.

أ- 7 ب- 8 ج- 18 د- 6

9- يتزايد ..... بمعدل واحد لكل عنصر من اليسار إلى اليمين ضمن دورة واحدة

أ- العدد الكتلي ب- عدد البروتونات ج- عدد إلكترونات د- العدد الذري

10- يشغل الجدول الدوري الحديث .....عنصر

أ- 108 ب- 118 ج- 81 د- 97

11- يعتبرعنصر البروم عنصر

أ- غاز لا فلز ب- سائل فلز ج- سائل لافلز د- غاز فلز

12- واحد من العناصر التالية ليس عنصرا صلبا

أ- الليثيوم ب- الصوديوم ج- الكربون د- الزينون

13- من الغازات الخاملة ...

أ- الزينون ب- النيون ج- الارجون د- جميع ماذكر

14- جميع عناصر المجموعة 1A فلزات باستثناء عنصر

أ- البروم ب- الهيدروجين ج- الليثيوم د- السيزيوم

15- مجموعة الهالوجينات هي ...

أ- المجموعة 4A ب- المجموعة 7A ج- المجموعة 1A د- المجموعة 2A

16- ينتهي التوزيع الالكتروني لمجموعة الهالوجينات بعدد..... الكترونات

أ-6 ب- 4 ج- 7 د- 5

17- ما العدد الذري للعنصر الذي يقع في الدورة الثانية و المجموعة 15 من الجدول الدوري ؟

أ- 1 ب- 7 ج- 8 د- 15

18- الفلور هو عنصر موجود في المجموعة 17 من الجدول الدوري ويصنف على انه

أ- فلز ب- لا فلز ج- غاز نبيل د- هالوجين

19- العنصر الذي يقع في الدورة الثانية يحتوي على عدد ذري يساوي

أ- 8 ب- 14 ج- 2 د- 20

20- العنصر الذي يقع في المجموعة الثالثة يحتوي على عدد ذري يساوي

أ- 4 ب- 5 ج- 6 د- 3

21- عدد الكترونات المستوى الخارجي لذرة عنصر الفلور F و ...

أ- 2 ب- 5 ج- 6 د- 7

السؤال الثاني فسر ما يأتي

- تتشابه عناصر المجموعة الواحدة في الخواص الكيميائية

- تختلف عناصر الدورة الواحدة في الخواص الكيميائية

- تكافؤ عناصر المجموعة الخاملة يساوي صفر

- درجات انصهار الصوديوم والبوتاسيوم اعلى من درجة حرارة الغرفة

- درجات انصهار وغليان عنصر النيتروجين اقل من درجة حرارة الغرفة

السؤال الثالث أكمل الفراغ بما هو مناسب فيما يلي:

1 اكتشف مندليف أن خواص العناصر تتكرر بشكل دورى مع بداية كل .....

2- ، اكتشف العالم موزلى أن دورية خواص العناصر ترتبط بـ..... وليس .....

3- في الجدول الدوري الحديث أعيد ترتيب العناصر تصاعديا بتدرج منتظم ..... و....

4- موقع العنصر فى الجدول الدورى يحدد بمعلومية ..... و .....

5- عدد عناصر الدورة الثانية هو .....

6 – تصنف عناصر الجدول الدوري الحديث تبعا .....

7- العناصر السائلة في الجدول الدوري هي .....

8- ..... عمود في الجدول الدوري رتبت فيه العناصر المتشابهة في الخصائص الكيميائية والفيزيائية

9- جميع الفلزات صلبة ما عدا .....

10- العناصر التي تقع بين الفلزات والالفلزات تسمى .....

11- تسمى الالكترونات الموجودة في مستوى الطاقة الخارجي ألي عنصر.....

12- تسمى المجموعة الصفرية الاخيرة في الجدول الدوري بـ .....

13- ينتهي التوزيع الالكتروني لمجموعة الغازات النبيلة بعدد 8 الكترونات ما عدا .....

14 -..... نموذج بسيط يمثل فيه عدد إلكترونات المستوى الخارجي للذرة بنقاط.

15 – يزداد نصف قطر ذرات العناصر في المجموعة الواحدة بـــ.....

16 درجة انصهار المواد الصلبة اكبر من ....

17 - تبدأ .....بعنصر فلزي قوي وبزيادة العدد الذري تقل الصفة الفلزية إلي ان يبدأ ظهور اشباه الفلزات ومن بعدها اللافلزات

السؤال الرابع ضع كلمة صح امام العبارة الصحيحة وكلمة خطأ أمام العبارة الخاطئة

رقم العبارة	العبارة	الاجابة
1 -	يعتبر جدول مندليف اول جدول دوري حقيقي لتصنيف العناصر	
2 -	رتب المنداليف العناصر في الجدول ترتيبا تصاعديا حسب كتلها الذرية مع تدرج منتظم عند الانتقال من يسار الجدول إلى يمينه فى الصفوف الأفقية	
3 -	نشر مندليف جدوله الدورى للعناصر عام 1896	
4 -	خصص العالم مندليف مكانا أسفل جدوله الدوري لمجموعتي اللانثانيدات والاكتينيدات	
5-	عدد مستويات الطاقة المشغولة بالإلكترونات فى ذرة العنصر يمثل (رقم المجموعة)	
6-	تقل درجة غليان و انصهار فلزات الاقلاء بزيادة العدد الكتلي	
7-	عدد عناصر الدورة الرابعة هو 18.	
8-	ينتهي التوزيع الالكتروني للمجموعة 1A بعدد الكترون واحد	
9-	تسمى عناصر المجموعة 2A بفلزات الاقلاء	
10-	المجموعة الثانية جميعها فلزات	
11-	المجموعة 7A جميعها فلزات	
12-	في المجموعة الواحدة يزداد العدد الذري للعنصر عن العنصر الذي يسبقه بمقدار 1	

-13 يعتبر الكلور من عناصر مجموعة الهالوجينات

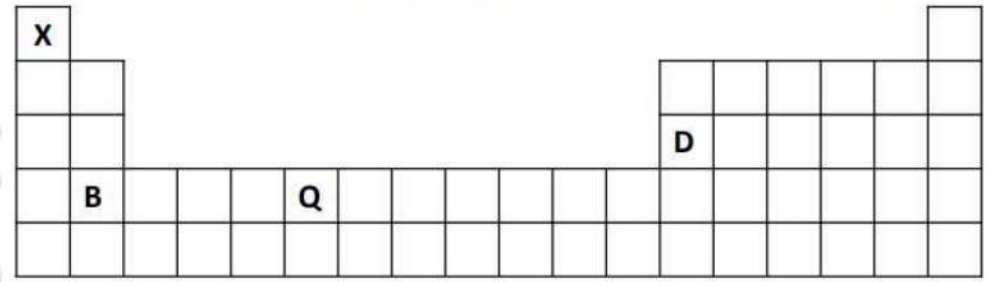
14 - تتشابه عناصر الدورة الواحدة في الخواص الكيميائية

-15 ينتهي التوزيع الالكتروني لعنصرالهيليوم بعدد 8 الكترونات لانه من الغازات النبيلة

السؤال الخامس اكمل الجدول التالي

اسم العنصر ورمزه	العدد الذري	التوزيع الإلكتروني	الدورة	المجموعة
الليثيوم Li	3			
الكبريت S	16			
البوتاسيوم K	19			

السؤال السادس يوضح الشكل جزءا من الجدول الدوري يضم رموزا افتراضية لعدد من العناصر ادرس الجدول ثم اجب



- ماهو تكافؤ العنصر X .....
- ما رقم مجموعة العنصر Q .....
- ما هو العدد الذري للعنصر D .....
- مالعدد الذري لعصنر يقع في المجموعة الثامنة عشر الدورة الثالثة ....
- عنصر يقع في الدورة الثالثة والمجموعة الرابعة عشر فما هو عدده الذري .....
- ما عدد الكترونات المستوى الخارجي لذرة العنصر B .....

السؤال السابع يمثل الشكل المجموعة الاولى من الجدول الدوري اجب عما يلى

ماعدد الكترونات التكافؤ في العناصر التالية

1
X
Y

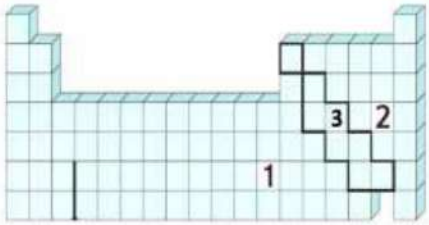
X =

Y =

رقم دورة X =

رقم دورة Y =

السؤال الثامن ما نوع



العنصر رقم 1

العنصر رقم 2

العنصر رقم 3

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة من الخيارات الآتية:

1- ما الخاصية الفيزيائية التي اعتمدها مندليف لتنظيم العناصر في صفوف في الجدول الدوري ؟

أ- تزايد الكتلة الذرية ب- تزايد العدد الذري ج- تناقص الكتلة الذرية د- تناقص العدد الذري

2- قام العالم .....بتعديل جدول مندليف حيث رتب العناصر ترتيباً تصاعديا حسب أعدادها الذرية

أ- دالتون ب- موزلي ج- رذرفورد د- بور

3- أضاف موزلي إلى جدول مندليف مجموعة .....وعناصر أخرى جديدة تم اكتشافها بعد إعداد مندليف لجدوله.

أ- اشباه الفلزات ب- اللافلزات ج- الفلزات د- الغازات الخاملة

4- ما الخاصية الفيزيائية التي اعتمدها موزلي لتنظيم العناصر في صفوف في الجدول ؟

أ- تزايد الكتلة الذرية ب- تزايد العدد الذري ج- تناقص الكتلة الذرية د- تناقص العدد الذري

5- كم عدد المجموعات في الجدول الدوري ؟

أ- 6 ب- 18 ج-8 د- 7

6- المصطلح العلمي المستخدم لألعمدة الرأسية في الجدول الدوري ؟

أ- عائلة ب- خلية ج- مجموعة د- دورة

7- المصطلح العلمي المستخدم للصفوف ألأفقية في الجدول الدوري ؟

أ- عائلة ب- خلية ج- مجموعة د- دورة

8- كم عدد الدورات في الجدول الدوري.

أ- 7 ب- 8 ج- 18 د- 6

9- يتزايد ..... بمعدل واحد لكل عنصر من اليسار إلى اليمين ضمن دورة واحدة

أ- العدد الكتلي ب- عدد البروتونات ج- عدد إلكترونات د- العدد الذري

10- يشغل الجدول الدوري الحديث .....عنصر

أ- 108 ب- 118 ج- 81 د- 97

11- يعتبرعنصر البروم عنصر

أ- غاز لا فلز ب- سائل فلز ج- سائل لافلز د- غاز فلز

12- واحد من العناصر التالية ليس عنصرا صلبا

أ- الليثيوم ب- الصوديوم ج- الكربون د- الزينون

13- من الغازات الخاملة ...

أ- الزينون ب- النيون ج- الارجون د- جميع ماذكر

14- جميع عناصر المجموعة 1A فلزات باستثناء عنصر

أ- البروم ب- الهيدروجين ج- الليثيوم د- السيزيوم

15- مجموعة الهالوجينات هي ...

أ- المجموعة 4A ب- المجموعة 7A ج- المجموعة 1A د- المجموعة 2A

16- ينتهي التوزيع الالكتروني لمجموعة الهالوجينات بعدد..... الكترونات

أ-6 ب- 4 ج- 7 د- 5

17- ما العدد الذري للعنصر الذي يقع في الدورة الثانية و المجموعة 15 من الجدول الدوري ؟

أ- 1 ب- 7 ج- 8 د- 15

18- الفلور هو عنصر موجود في المجموعة 17 من الجدول الدوري ويصنف على انه

أ- فلز ب- لا فلز ج- غاز نبيل د- هالوجين

19- العنصر الذي يقع في الدورة الثانية يحتوي على عدد ذري يساوي

أ- 8 ب- 14 ج- 2 د- 20

20- العنصر الذي يقع في المجموعة الثالثة يحتوي على عدد ذري يساوي

أ- 4 ب- 5 ج- 6 د- 3

21- عدد الكترونات المستوى الخارجي لذرة عنصر الفلور F9 ...

أ- 2 ب- 5 ج- 6 د- 7

السؤال الثاني فسر ما يأتي

- تتشابه عناصر المجموعة الواحدة في الخواص الكيميائية

لانها تتفق في عدد الكترونات مستوى الطاقة الاخير

- تختلف عناصر الدورة الواحدة في الخواص الكيميائية

لانها تختلف في عدد الكترونات مستوى الطاقة الاخير

- تكافؤ عناصر المجموعة الخاملة يساوي صفر

لاكتمال مستوى الطاقة الاخير بالالكترونات وبالتالي لا يحتوي تركيب لويس لها على الكترونات مفردة

- درجات انصهار الصوديوم والبوتاسيوم اعلى من درجة حرارة الغرفة

لان كلاهما من العناصر الصلبة في درجة حرارة الغرفة

- درجات انصهار وغليان عنصر النيتروجين اقل من درجة حرارة الغرفة

لانه من العناصر الغازية في درجة حرارة الغرفة

السؤال الثالث أكمل الفراغ بما هو مناسب فيما يلي:

1 اكتشف مندليف أن خواص العناصر تتكرر بشكل دورى مع بداية كل صف جديد

2- اكتشف العالم موزلى أن دورية خواص العناصر ترتبط بأعدادها الذرية وليس ً بكتلها الذرية.....

3- في الجدول الدوري الحديث أعيد ترتيب العناصر تصاعديا بتدرج منتظم حسب أعدادها الذرية وطريقة ملء مستويات الطاقة الفرعية بالإلكترونات فى الجدول الدورى

4- موقع العنصر فى الجدول الدورى يحدد بمعلومية عدد مستويات الطاقة المشغولة بالإلكترونات فى ذرته (رقم الدورة) وعدد إلكترونات مستوى الطاقة الأخير فيه (رقم المجموعة.)

5- عدد عناصر الدورة الثانية هو 8.....

6 – تصنف عناصر الجدول الدوري الحديث تبعا للحالة الفيزيائية .....

7- العناصر السائلة في الجدول الدوري هي الزئبق و البروم .....

8- المجموعة عمود في الجدول الدوري رتبت فيه العناصر المتشابهة في الخصائص الكيميائية والفيزيائية

9- جميع الفلزات صلبة ما عدا الزئبق.

10- العناصر التي تقع بين الفلزات والالفلزات تسمى أشباه الفلزات.....

11- إلكترونات التكافؤ تسمى الالكترونات الموجودة في مستوى الطاقة الخارجي ألي عنصر.....

12- تسمى المجموعة الصفرية الاخيرة في الجدول الدوري بالغازات النبيلة .....

13- ينتهي التوزيع الالكتروني لمجموعة الغازات النبيلة بعدد 8 الكترونات ما عدا الهيليوم

14 - تركيب لويس النقطي نموذج بسيط يمثل فيه عدد إلكترونات المستوى الخارجي للذرة بنقاط.

15 – يزداد نصف قطر ذرات العناصر في المجموعة الواحدة .بزيادة العدد الذري

16 درجة انصهار المواد الصلبة اكبر من 25 درجة ....

17 - تبدأ الدورة بعنصر فلزي قوي وبزيادة العدد الذري تقل الصفة الفلزية إلي ان يبدأ ظهور اشباه الفلزات ومن بعدها اللافلزات

السؤال الرابع ضع كلمة صح امام العبارة الصحيحة وكلمة خطأ أمام العبارة الخاطئة

رقم العبارة	العبارة	الاجابة
1 -	يعتبر جدول مندليف اول جدول دوري حقيقي لتصنيف العناصر	صح
2 -	رتب المنديليف العناصر في الجدول ترتيبا تصاعديا حسب كتلها الذرية مع تدرج منتظم عند الانتقال من يسار الجدول إلى يمينه فى الصفوف الأفقية	خطأ
3 -	نشر مندليف جدوله الدورى للعناصر عام 1896	خطا
4 -	خصص العالم مندليف مكانا أسفل جدوله الدوري لمجموعتي اللانثانيدات والاكتينيدات	خطأ
5-	عدد مستويات الطاقة المشغولة بالإلكترونات فى ذرة العنصر يمثل (رقم المجموعة)	خطا
6	تقل درجة غليان و انصهار فلزات الاقلاء بزيادة العدد الكتلي	خطأ
7-	عدد عناصر الدورة الرابعة هو 18.	صح
8-	ينتهي التوزيع الالكتروني للمجموعة 1A بعدد الكترون واحد	صح
9-	تسمى عناصر المجموعة 2A بفلزات الاقلاء	خطأ
10-	المجموعة الثانية جميعها فلزات	صح
11-	المجموعة 7A جميعها فلزات	خطأ

-12 في المجموعة الواحدة يزداد العدد الذري للعنصر عن العنصر الذي يسبقه بمقدار 1 خطأ

-13 يعتبر الكلور من عناصر مجموعة الهالوجينات صح

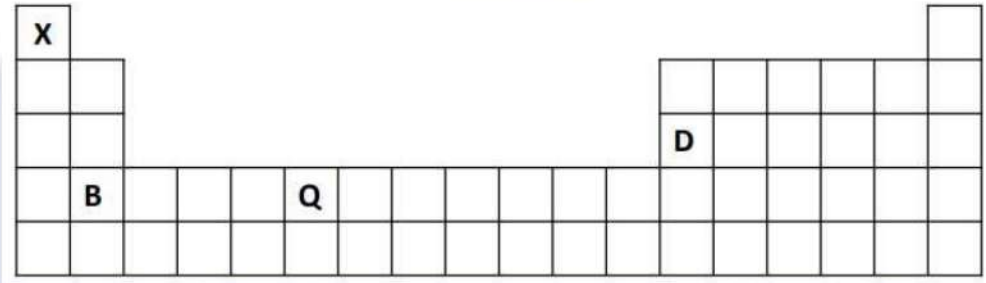
- 14 تتشابه عناصر الدورة الواحدة في الخواص الكيميائية خطأ

-15 ينتهي التوزيع الالكتروني لعنصرالهيليوم بعدد 8 الكترونات لانه من الغازات النبيلة خطأ

السؤال الرابع اكمل الجدول التالي

اسم العنصر ورمزه	العدد الذري	التوزيع الإلكتروني	الدورة	المجموعة
الليثيوم Li	3	2,1	2	1
الكبريت S	16	2,8,6	3	16
البوتاسيوم K	19	2,8,8,1	4	1

السؤال الخامس يوضح الشكل جزءا من الجدول الدوري يضم رموزا افتراضية لعدد من العناصر ادرس الجدول ثم اجب



- ماهو تكافؤ العنصر X 1
- ما رقم مجموعة العنصر Q 6
- ما هو العدد الذري للعنصر D 13

- مالعدد الذري لعنصر يقع في المجموعة الثامنة عشر الدورة الثالثة 18
- عنصر يقع في الدورة الثالثة والمجموعة الرابعة عشر فما هو عدده الذري 14
- ما عدد الكترونات المستوى الخارجي لذرة العنصر B 2

السؤال السادس يمثل الشكل المجموعة الاولى من الجدول الدوري اجب عما يلى

ماعدد الكترونات التكافؤ في العناصر التالية

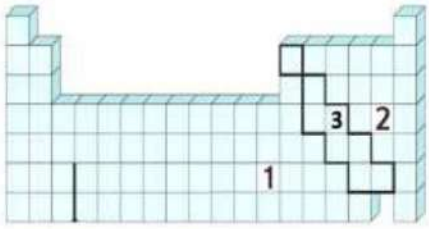
X = 1

Y = 1

رقم دورة X = 1

رقم دورة Y = 5

السؤال السابع ما نوع



العنصر رقم 1 فلز

العنصر رقم 2 لا فلز

العنصر رقم 3 شبه فلز