



الاجابات نهاية الصفحة

وحدة 1 درس 1 محاولات تصنيف العناصر نموذج 1 علوم الصف الثاني الاعدادي

اختر الاجابة الصحيحة مما بين الإجابات المعطاة .

(1) عدد عناصر الجدول الدوري لمندليف عنصر

- 60
- 67
- 76
- 70

(2) العالم العناصر ترتيبا تصاعديا تبعا لأعدادها الذرية

- رذرفورد
- بور
- موزلي
- مندليف

(3) خصص العالم مكانا اسفل الجدول لمجموعتي اللانثانيدات والأكتينيدات

- مندليف
- بور
- موزلي
- نيوتن

(4) في جدول موزلي كل عنصر يزيد عما يسبقه في الدورة بمقدار واحد

- نيوترون
- بروتون
- مستوي طاقة
- وزن ذري

(5) تضم المجموعات الصفيرية

- الفلزات
- اللافلزات
- الغازات الخاملة
- الأكتينيدات

(6) عدد مستويات الطاقة الرئيسية في أثقل الذرات المعروفة حتي الان مستويات

- 5
- 6
- 7
- 8

(7) جميع الاعداد التالية تصلح ان تكون اعداد ذرية لعناصر ما عدا

- 11
- 11.5
- 12
- 15

(8) يتكون الجدول الدوري الحديث من فئات

- 3
- 4
- 5

6 •

9) عدد المجموعات التي تميز أرقام مجموعاتها بالرمز A في الجدول الدوري الحديث مجموعة

- 2 •
- 7 •
- 6 •
- 8 •

10) عدد عناصر الفئة p في كل دورات الجدول الدوري يساوي باستثناء الدورة الاولى

2 •

61 •

6 •

14 •

11) الترقيم الحديث لمجموعة الغازات الخاملة هو

11 •

16 •

17 •

18 •

12) تنتمي المجموعة الصفيرية الي الفئة

S •

P •

d •

F •

13) خواص العنصر الذي عدده الذري 9 تشبه خواص العنصر الذي عدده الذري

12 •

17 •

19 •

20 •

14) اذا كان العدد الذري لعنصر ما يساوي 11 فإن العدد الذري للعنصر الذي يليه مباشرة في نفس المجموعة يساوي

12 •

13 •

19 •

20 •

15) اذا كان العدد الذري لعنصر ما يساوي 19 فإن العدد الذري للعنصر الذي يليه مباشرة في نفس الدورة يساوي

18 •

17 •

19 •

20 •



الإجابات نهاية الصفحة

وحدة 1 درس 1 محاولات تصنيف العناصر نموذج 1 علوم الصف الثاني الاعدادي

اختر الاجابة الصحيحة مما بين الإجابات المعطاة .

(2) عدد عناصر الجدول الدوري لمندليف عنصر

60 •

67 •

76 •

70 •

(16) العالم العناصر ترتيبا تصاعديا تبعا لأعدادها الذرية

• رذرفورد

• بور

• **موزلي**

• مندليف

(17) خصص العالم مكانا اسفل الجدول لمجموعتي اللانثانيدات والأكتينيدات

• مندليف

• بور

• **موزلي**

• نيوتن

(18) في جدول موزلي كل عنصر يزيد عما يسبقه في الدورة بمقدار واحد

• نيوترون

• **بروتون**

• مستوي طاقة

• وزن ذري

(19) تضم المجموعات الصفيرية

• الفلزات

• اللافلزات

• **الغازات الخاملة**

• الأكتينيدات

(20) عدد مستويات الطاقة الرئيسية في أثقل الذرات المعروفة حتي الان مستويات

• 5

• 6

• **7**

• 8

(21) جميع الاعداد التالية تصلح ان تكون اعداد ذرية لعناصر ما عدا

• 11

• **11.5**

• 12

• 15

(22) يتكون الجدول الدوري الحديث من فئات

• 3

• **4**

• 5

• 6

23) عدد المجموعات التي تميز أرقام مجموعاتهما بالرمز A في الجدول الدوري الحديث مجموعة

- 2 •
- 7 •
- 6 •
- 8 •

24) عدد عناصر الفئة p في كل دورات الجدول الدوري يساوي باستثناء الدورة الاولى

- 2 •
- 61 •
- 6 •
- 14 •

25) التقييم الحديث لمجموعة الغازات الخاملة هو

- 11 •
- 16 •
- 17 •
- 18 •

26) تنتمي المجموعة الصفيرية الي الفئة

- S •
- P •
- d •
- F •

27) خواص العنصر الذي عدده الذري 9 تشبه خواص العنصر الذي عدده الذري

- 12 •
- 17 •
- 19 •
- 20 •

28) اذا كان العدد الذري لعنصر ما يساوي 11 فإن العدد الذري للعنصر الذي يليه مباشرة في نفس المجموعة يساوي

- 12 •
- 13 •
- 19 •
- 20 •

29) اذا كان العدد الذري لعنصر ما يساوي 19 فإن العدد الذري للعنصر الذي يليه مباشرة في نفس الدورة يساوي

- 18 •
- 17 •
- 19 •
- 20 •