

الوحدة الخامسة (المادة) - الفصل العاشر (التغيرات و الخصائص الكيميائية)

الدرس الثاني (الخصائص الكيميائية 2)

الصف : سادس ()

الأسم :

أولاً : أكمل العبارات التالية:

الجدول الدوري

رقم
المجموعة

فلز
لا فلز
شبه فلز

فلزات
أشباه الفلزات
لا فلزات

رقم الدورة

العند القاري
رمز العنصر
اسم العنصر
موسم القلة القارية

Carbon
12.011

1 H
1.008

2 He
4.002

3 Li
6.941

4 Be
9.012

5 B
10.811

6 C
12.011

7 N
14.007

8 O
15.999

9 F
18.998

10 Ne
20.180

11 Na
22.990

12 Mg
24.305

13 Al
26.982

14 Si
28.086

15 P
30.974

16 S
32.065

17 Cl
35.453

18 Ar
39.948

19 K
39.098

20 Ca
40.078

21 Sc
44.956

22 Ti
47.883

23 V
50.942

24 Cr
51.996

25 Mn
54.938

26 Fe
55.845

27 Co
58.933

28 Ni
58.693

29 Cu
63.546

30 Zn
65.38

31 Ga
69.723

32 Ge
72.630

33 As
74.922

34 Se
78.96

35 Br
79.904

36 Kr
83.798

37 Rb
85.468

38 Sr
87.62

39 Y
88.906

40 Zr
91.224

41 Nb
92.906

42 Mo
95.94

43 Tc
98.906

44 Ru
101.07

45 Rh
102.905

46 Pd
106.42

47 Ag
107.868

48 Cd
112.411

49 In
114.818

50 Sn
118.710

51 Sb
121.757

52 Te
127.6

53 I
126.905

54 Xe
131.29

55 Cs
132.905

56 Ba
137.327

57 La
138.905

58 Ce
140.12

59 Pr
140.908

60 Nd
144.24

61 Pm
144.913

62 Sm
150.36

63 Eu
151.964

64 Gd
157.25

65 Tb
158.925

66 Dy
162.50

67 Ho
164.930

68 Er
167.259

69 Tm
168.930

70 Yb
173.054

71 Lu
174.967

72 Hf
178.49

73 Ta
180.948

74 W
183.84

75 Re
186.207

76 Os
190.23

77 Ir
192.222

78 Pt
195.084

79 Au
196.967

80 Hg
200.59

81 Tl
204.383

82 Pb
207.2

83 Bi
208.980

84 Po
209

85 At
210

86 Rn
222

87 Fr
223

88 Ra
226

89 Ac
227

90 Th
232.038

91 Pa
231.036

92 U
238.029

93 Np
237.048

94 Pu
244.064

95 Am
243.061

96 Cm
247.070

97 Bk
247.070

98 Cf
251.083

99 Es
252.083

100 Fm
257.103

101 Md
258.103

102 No
259.103

103 Lr
260.103

104 Rf
261.103

105 Db
262.103

106 Sg
266.103

107 Bh
264.103

108 Hs
277.103

109 Mt
268.103

110 Ds
271.103

111 Rg
272.103

112 Cn
285.103

113 Nh
286.103

114 Fl
289.103

115 Mc
290.103

116 Lv
293.103

117 Ts
294.103

118 Og
294.103

Lanthanide series

Actinide series

1. تسمى الأعمدة الرأسية في الجدول الدوري و عددها
2. تسمى الصفوف الأفقية في الجدول الدوري و عددها
3. تسمى العناصر الموجودة على يمين الجدول الدوري
4. جميع العناصر الموجودة على يسار الجدول الدوري ما عدا
5. الصوديوم و الحديد و البوتاسيوم و الذهب و الكالسيوم تصنف من
6. عناصر الأرجون و النيون مثال على
7. عناصر تقع في عمود يسار الغازات النبيلة من أمثلتها الفلور و الكلور .
8. توجد في الجانب الأيسر البعيد من الجدول الدوري تحت الهيدروجين .
9. فلزات خفيفة تقع يمين العناصر القلوية مباشرة
10. تشكل مجموعة كبيرة من العناصر تقع وسط الجدول الدوري .
11. العنصر الموجود في الدورة الثالثة المجموعة الثانية هو عنصر
12. العنصر الموجود في الدورة الرابعة المجموعة الثامنة هو عنصر

أمنياتي للجميع بالتوفيق و النجاح

معلمة العلوم : أ. منار الشهابي