

اختبار في وحدة الجدول الدوري والاحماض والقواعد للصف التاسع

الاسم: نور بنت عبدالله محمد المعمرية الرقم الجامعي: 15634867

1- اكمل العبارة التالية : الالكترون الشحنة.

2- اكمل العبارة التالية : الالكترون حجم من البروتون.

3- اكمل العبارة التالية : يعتبر غاز الهيليوم من الغازات

4- اختر الاجابة الصحيحة : الرقم الهيدروجيني للماء هو

5- اختر الاجابة الصحيحة : يوجد حمض اللاتيك .

6- هل صحيح هذه العبارة كتلة الذرة تتمركز في النواة

7- وصل كل صورة في جهة اليمين بما يناسبها من جهة اليسار :

قاعدة



حمض



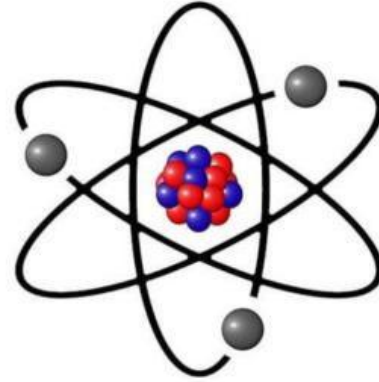
متعادل



8- اكتب خصائص الأحماض:

9- اكتب خصائص القواعد:

10- اضغط على الصورة التالية لتذهب الى اللعبة التعليمية



11- اكتب الرمز الكيميائي للعنصر الذي تسمعه

12- اضغط على الصورة التالية لتذهب الى اللعبة التعليمية

الجدول الدوري للعناصر الكيميائية

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18		
1 H 1.00794		2 He 4.002602		3 Li 6.941		4 Be 9.012182		5 B 10.811		6 C 12.011		7 N 14.00643		8 O 15.999		9 F 18.998403		10 Ne 20.179766	
11 Na 22.989769		12 Mg 24.304		13 Al 26.981538		14 Si 28.08558		15 P 30.973762		16 S 32.06		17 Cl 35.453		18 Ar 39.948		19 K 39.0983		20 Ca 40.078	
21 Sc 44.955912		22 Ti 47.88		23 V 50.9415		24 Cr 51.9961		25 Mn 54.938045		26 Fe 55.845		27 Co 58.933195		28 Ni 58.6934		29 Cu 63.546		30 Zn 65.38	
31 Ga 69.723		32 Ge 72.630		33 As 74.9216		34 Se 78.96		35 Br 79.904		36 Kr 83.798		37 Rb 85.4678		38 Sr 87.62		39 Y 88.90584		40 Zr 91.224	
41 Nb 92.90638		42 Mo 95.94		43 Tc [98]		44 Ru 101.07		45 Rh 102.9055		46 Pd 106.42		47 Ag 107.8682		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 132.90545		56 Ba 137.327		57 La 138.90471		58 Ce 140.12		59 Pr 140.90765		60 Nd 144.242	
61 Pm [145]		62 Sm 150.36		63 Eu 151.964		64 Gd 157.25		65 Tb 158.925		66 Dy 162.50		67 Ho 164.93032		68 Er 167.259		69 Tm 168.93032		70 Yb 173.044	
71 Lu 174.967		72 Hf 178.49		73 Ta 180.94788		74 W 183.84		75 Re 186.207		76 Os 190.23		77 Ir 192.222		78 Pt 195.084		79 Au 196.96657		80 Hg 200.59	
81 Tl 204.38		82 Pb 207.2		83 Bi 208.9804		84 Po [209]		85 At [210]		86 Rn [222]		87 Fr [223]		88 Ra [226]		89 Ac [227]		90 Th 232.0377	
91 Pa 231.03688		92 U 238.02891		93 Np [237]		94 Pu 244.06422		95 Am [243]		96 Cm [247]		97 Bk [247]		98 Cf [251]		99 Es [252]		100 Fm [257]	
101 Md [258]		102 No [259]		103 Lr [262]		104 104		105 105		106 106		107 107		108 108		109 109		110 110	
111 Uuh		112 Uus		113 Uut		114 Uuq		115 Uup		116 Uuh		117 Uus		118 Uuo		119 Uuh		120 Uuo	
Atomic masses in parentheses are those of the most stable or common isotope.																			
Note: The subgroup numbers 1-10 were adopted in 1978 by the International Union of Pure and Applied Chemistry. The names of elements 112-118 are the IUPAC systematic element names.																			

13- وصل كل صورة في جهة اليمين بما يناسبها من جهة اليسار:



14- اكتب الرمز الكيميائي للعنصر الذي تسمعه

15-افتح المقطع المرئي التالي ولخص مشاهدته:

