

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



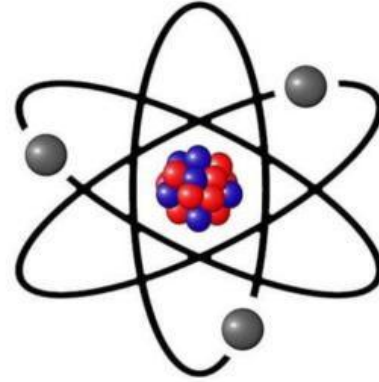
متعادل



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 35.45	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 72.64	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 126.90548	54 Xe 131.29
55 Cs 132.9054519	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 157.254	65 Tb 158.92532	66 Dy 162.5001	67 Ho 164.93032	68 Er 167.259	69 Tm 168.93032	70 Yb 173.05468	71 Lu 174.967	
73 Fr [223]	74 Ra [226]	75 Ac [227]	76 Th 232.0377	77 Pa 231.03688	78 U 238.02891	79 Np [237]	80 Pu 244.06422	81 Am [243]	82 Cm [247]	83 Bk [247]	84 Cf [251]	85 Es [252]	86 Fm [257]	87 Md [258]	88 No [259]	89 Lr [262]	
Atomic masses in parentheses are those of the most stable or common isotope.																	
Note: The subgroup numbers 1-10 were adopted in 1988 by the International Union of Pure and Applied Chemistry. The names of elements 112-118 are the IUPAC temporary official 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:

