

أوراق العمل

الخاصة بطلبة الصف التاسع

الفصل الأول

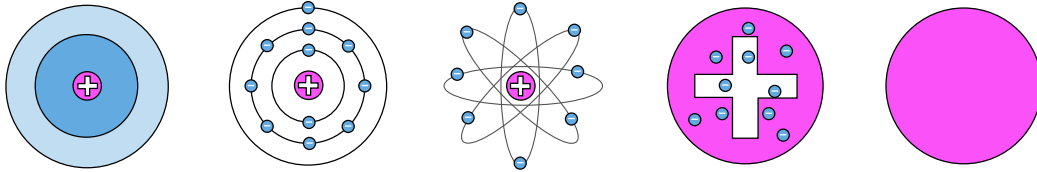


مدرسة كيمياء الطارق

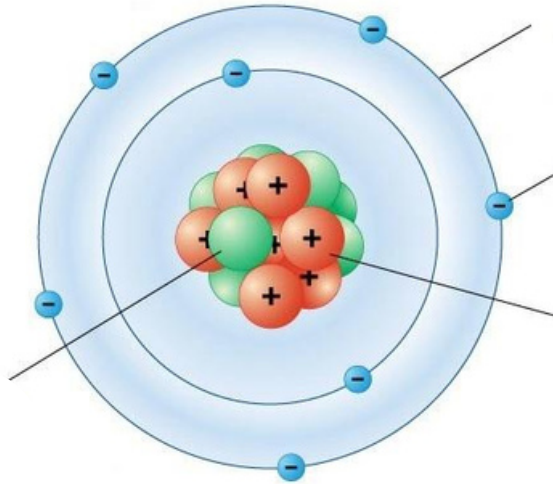


الوحدة الأولى (بنية الذرة) - مكونات الذرة

سؤال | 1 أكتب أسماء النماذج الذرية الآتية :



سؤال | 2 أكتب أسماء مكونات الذرة وفقاً للشكل :



سؤال | 3 أكتب القصور الذي لم يوضحه كل عالم.

.....

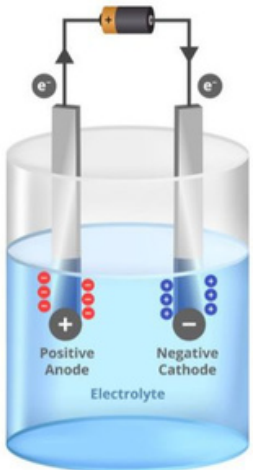


الوحدة الأولى (بنية الذرة) - مكونات الذرة

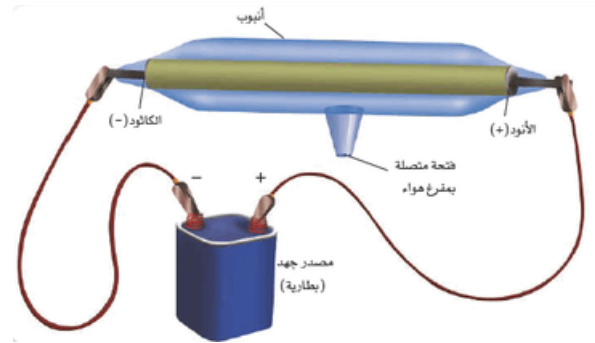
سؤال | 4 أكمل الفراغ بما يناسبه :

- تتكون المواد من حولنا من
- أمفر جزء في المادة
- تكون الذرة متعادلة عندما

سؤال | 5 أكتب بجانب كل رسمة اسم التجربة :



()



()

سؤال | 6 أكمل الجدول بما يناسبه :

رمز النظير	p	n	e	Kg
^1_1H				
^1_2H				
^1_3H				



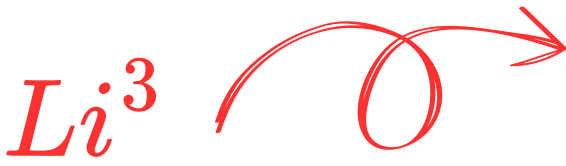
ورقة عمل (3)

الوحدة الأولى (بنية الذرة) - التوزيع الإلكتروني والجدول الدوري

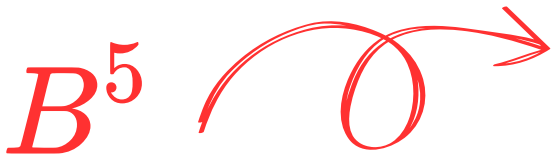
سؤال | 1 أكتب التوزيع الإلكتروني لكل من ذرات العناصر الآتية :



سؤال | 2 أحدد الدورة والمجموعة لكل من العناصر التالية :



.....



.....

سؤال | 3 أرتب العناصر التالية وفقًا لتزايد كتلتها الذرية، ثم أرتب

العناصر في الأسفل وفقًا لتزايد نشاطها.

▪ [Cs, N, Ar, Xe, K]

▪ [Cs, N, Ar, Xe, K]



الوحدة الأولى (بنية الذرة) - التوزيع الإلكتروني والجدول الدوري

سؤال | 4 مهتمًا على الجدول الدوري أجب عما يلي من أسئلة :

Group→	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	
↓Period																			
1	1 H																		2 He
2	3 Li	4 Be											5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne	
3	11 Na	12 Mg											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar	
4	19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr	
5	37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe	
6	55 Cs	56 Ba	* 71 Lu	* 72 Hf	* 73 Ta	* 74 W	* 75 Re	* 76 Os	* 77 Ir	* 78 Pt	* 79 Au	* 80 Hg	* 81 Tl	* 82 Pb	* 83 Bi	* 84 Po	* 85 At	* 86 Rn	
7	87 Fr	88 Ra	* 103 Lr	* 104 Rf	* 105 Db	* 106 Sg	* 107 Bh	* 108 Hs	* 109 Mt	* 110 Ds	* 111 Rg	* 112 Cn	* 113 Nh	* 114 Fl	* 115 Mc	* 116 Lv	* 117 Ts	* 118 Og	
			* 57 La	* 58 Ce	* 59 Pr	* 60 Nd	* 61 Pm	* 62 Sm	* 63 Eu	* 64 Gd	* 65 Tb	* 66 Dy	* 67 Ho	* 68 Er	* 69 Tm	* 70 Yb			
			* 89 Ac	* 90 Th	* 91 Pa	* 92 U	* 93 Np	* 94 Pu	* 95 Am	* 96 Cm	* 97 Bk	* 98 Cf	* 99 Es	* 100 Fm	* 101 Md	* 102 No			

- أكتب التوزيع الإلكتروني لعنصر يقع في الدورة السابعة والمجموعة الثانية.....
- حدد ما هو العنصر.....

سؤال | 5 أكتب التوزيع الإلكتروني لأيون :



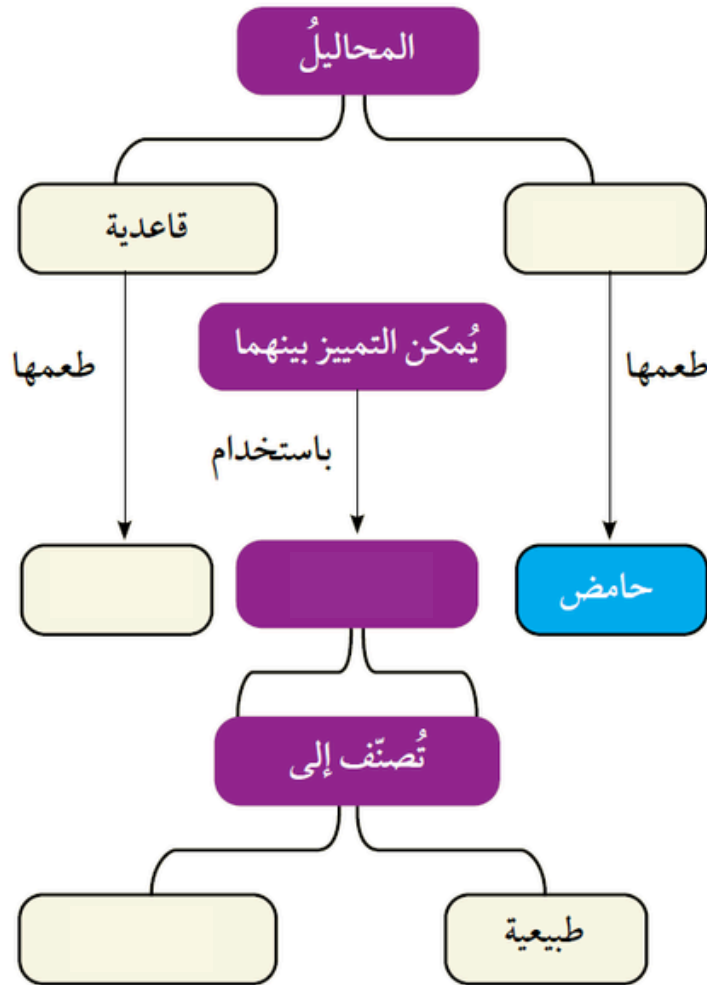
سؤال | 6 أكتب أسماء مجموعات الجدول الدوري من خلال

الشكل أعلاه.....



الوحدة الثانية (المحوض والقواعد والاملاح) - خصائص كل منهما

سؤال | 1 أكمل المخطط الاتي بما يناسبه :



سؤال | 2 أكتب معادلة تأين كلاً من الاحماض والقواعد الآتية



مع تحديد قوة كل منها.



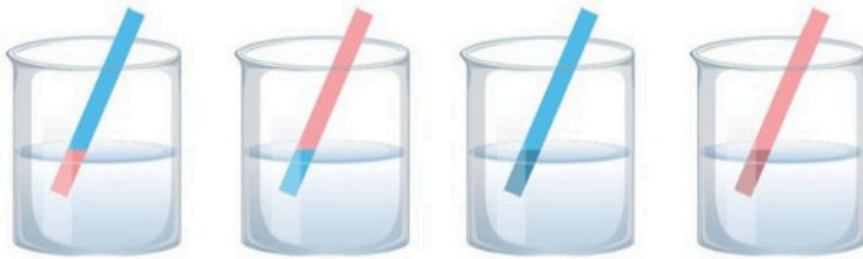


الوحدة الثانية (الحموض والقواعد والاملاح) - خصائص كل منهما

سؤال | 3 أكتب معادلة كيميائية تمثل تفاعل البوتاسيوم مع حمض الكربونيك.



سؤال | 4 حدد المحلول الحمضي من المحلول القاعدي بناء على لون ورقة تباع الشمس.



سؤال | 5 مهتمًا على الشكل أجب عما يليه من اسئلة :

F	D	C	B	A
7	5	8	0	14

1. حدد الحمض والقاعدة.....

2. حدد المتعادل.....

3. قارن بين a و c من حيث الاقوى.....

4. قارن بين b و d من حيث الاقوى.....

.....



الوحدة الثانية (الحموض والقواعد والاملاح) - تفاعل كل منهما

سؤال | 1 أكمل المعادلات الكيميائية الآتية :



سؤال | 2 يتفاعل محلول حمض الإيثانويك مع محلول

هيدروكسيد الصوديوم وفق المعادلة الآتية :



1. أكتب المعادلة الأيونية.....

2. أحد الأيونات المتفرجة في المحلول.....

3. أكتب المعادلة الأيونية النهائية.....

سؤال | 3 ما اسم الملح المتكون عند تفاعل محلول حمض

الكبريتيك مع محلول هيدروكسيد البوتاسيوم.



الوحدة الثانية (الحموض والقواعد والاملاح) - تفاعل كل منهما

سؤال | 4 كيف نستطيع الحصول على ملح يوديد المثنيسيوم.

.....

سؤال | 5 أذكر ما هي مؤشرات حدوث تفاعل كيميائي في

كل من :

1. تغير لون التفاحة عند تركها معرضة للهواء للون البني.
2. عمل تحليل كهربائي للماء ينتج منه الهيدروجين والاكسجين.
3. احلال عنصر الخارمين محل النحاس في المركب $CuSO_4$.
4. ظهور ضوء أثناء احتراق فلز المثنيسيوم.

سؤال | 6 أكمل الجدول الاتي بما يناسبه :

الحمض	القاعدة	الملح الناتج	صنف الملح
HCl	Ca(OH) 2		