

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



ملخص درس الهالوجينات

موقع المناهج ← المناهج العمانية ← الصف العاشر ← كيمياء ← الفصل الثاني ← الملف

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 07:40:31 2024-02-10

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

[نموذج إجابة اختبار تحريبي للامتحان النهائي نموذج اول ولاية الحازر](#)

1

[اختبار تحريبي للامتحان النهائي نموذج اول ولاية الحازر](#)

2

[نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي بمحافظة ظفار](#)

3

[الامتحان الرسمي النهائي](#)

4

[نماذج أسئلة كامبريدج مترجمة للوحدة السابعة تطبيقات الكيمياء العضوية](#)

5

الهالوجينات

1 H																	2 He
3 Li	4 Be											5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne
11 Na	12 Mg											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
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
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
55 Cs	56 Ba	57 La	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
87 Fr	88 Ra	89 Ac	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
119 Uue																	
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	71 Lu				
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	103 Lr				



الهالوجينات

الهالوجينات

1 H																	2 He
3 Li	4 Be											5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne
11 Na	12 Mg											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
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
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
55 Cs	56 Ba	57 La	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
87 Fr	88 Ra	89 Ac	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
119 Uue																	
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	71 Lu				
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	103 Lr				

الفلور

الكلور

البروم

اليود

الاستاتين

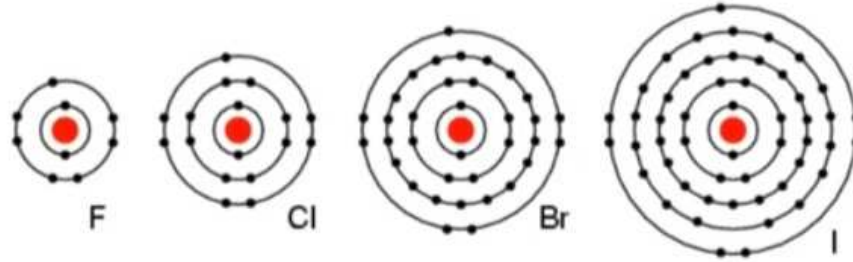
التنيساين

معنى كلمة هالوجين

تكوين الأملاح



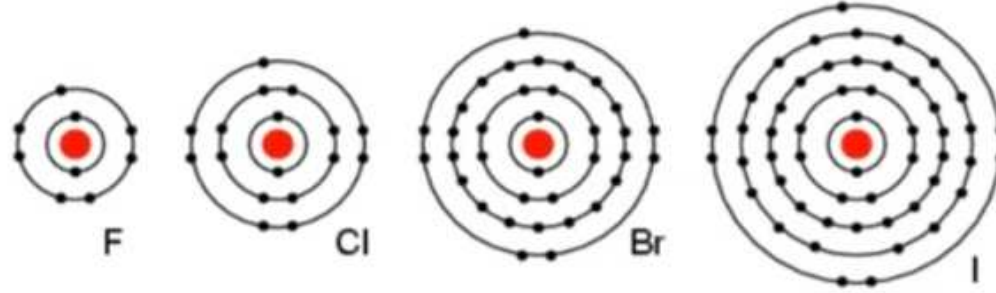
الخواص المشتركة للهالوجينات



الخواص المشتركة للهالوجينات

VIIA

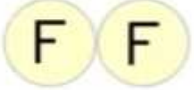

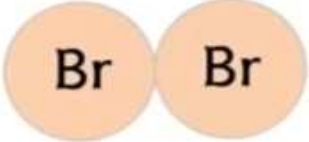
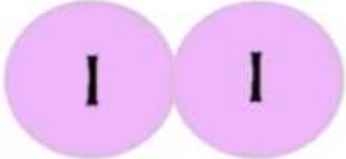
19	F
9	
35.5	Cl
17	
80	Br
35	
127	I
53	



تميل إلى اكتساب الكترون وتكوين أيون أحادي سالب

أحادية التكافؤ

الخواص المشتركة للهالوجينات

19 9 F	
35.5 17 Cl	
80 35 Br	
127 53 I	

العنصر يكون على شكل جزيء ثنائي الذرة

الخواص المشتركة للهالوجينات

19	F
9	
35.5	Cl
17	
80	Br
35	
127	I
53	



العنصر يكون على شكل جزيء ثنائي الذرة

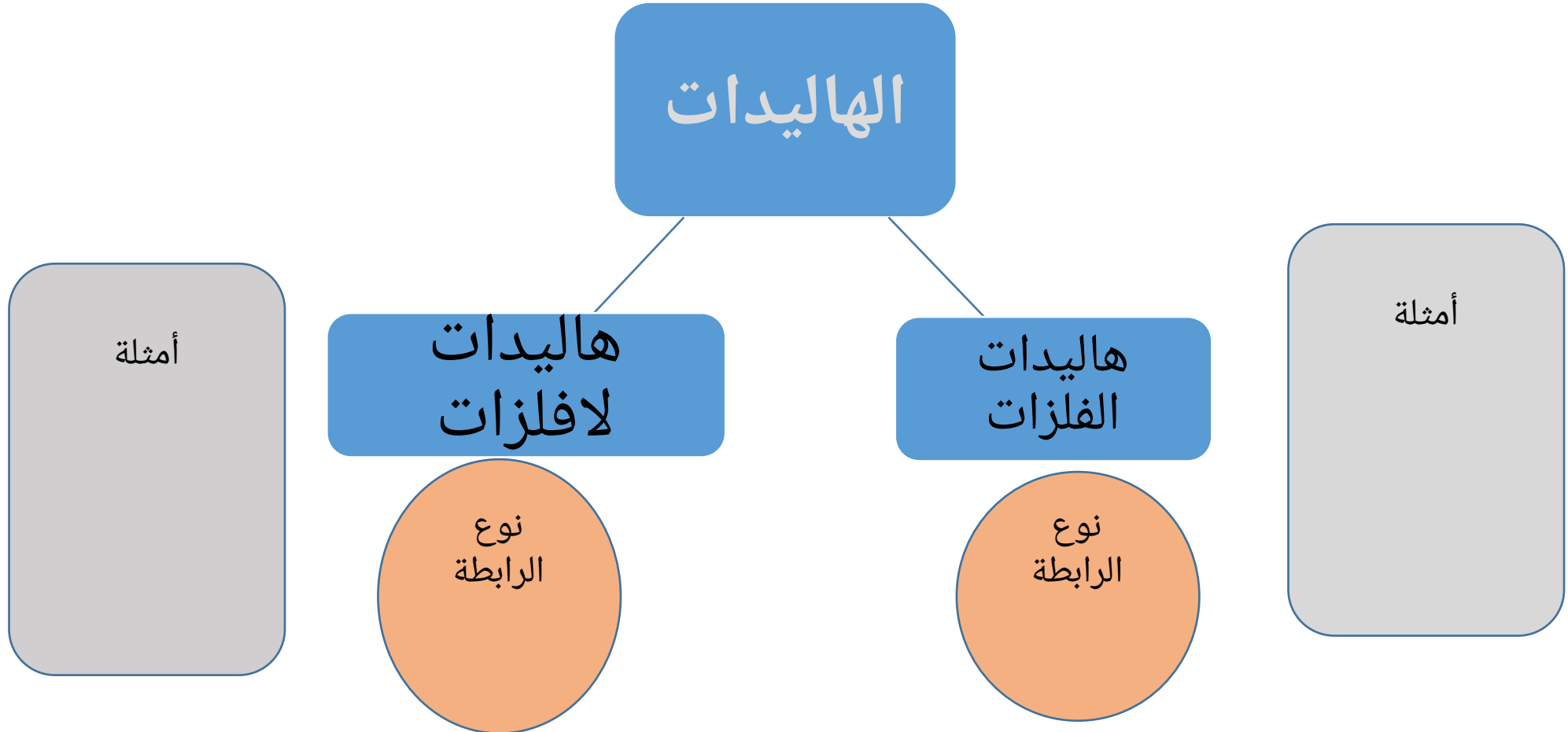
لا توجد على شكل جزيء ثنائي الذرة حرا في الطبيعة

تخضر في المختبر من تأكسد الهاليدات

توجد في الطبيعة على شكل مركبات تسمى هاليدات

سامة ولها رائحة نفاذة

مركبات الهالوجينات



الخواص الفيزيائية للهالوجينات

35.5	Cl
17	
80	Br
35	
127	I
53	



الكلور غاز كهيف لونه أخضر فاتح



سائل ذو لون أحمر غامق يصاحبه بخار ذو لون بني محمر



صلب ذو لون رمادي يصاحبه بخار ذو لون بنفسجي

الخواص الفيزيائية للهالوجينات

19	F
9	
35.5	Cl
17	
80	Br
35	
127	I
53	
210	At
85	



الفلور غاز كهيف لونه أصفر فاتح



الكلور غاز كهيف لونه أخضر فاتح



سائل ذو لون أحمر غامق يصاحبه بخار ذو لون بني محمر



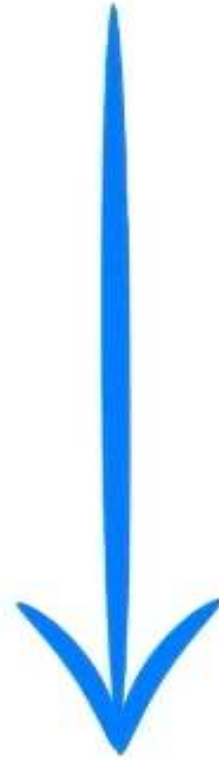
صلب ذو لون رمادي يصاحبه بخار ذو لون بنفسجي



صلب أسود اللون ولا يتبخر

19 9	F
35.5 17	Cl
80 35	Br
127 53	I
210 85	At


درجات الغليان والانصهار



19	F
9	
35.5	Cl
17	
80	Br
35	
127	I
53	
210	At
85	



ارتفاع درجات الغليان والانصهار

	درجة الغليان (°C)	درجة الانصهار (°C)	الهالوجين
 ارتفاع درجات الانصهار والغليان	-188	-220	F ₂
	-35	-102	Cl ₂
	59	-7	Br ₂
	184	114	I ₂
	337	302	At ₂

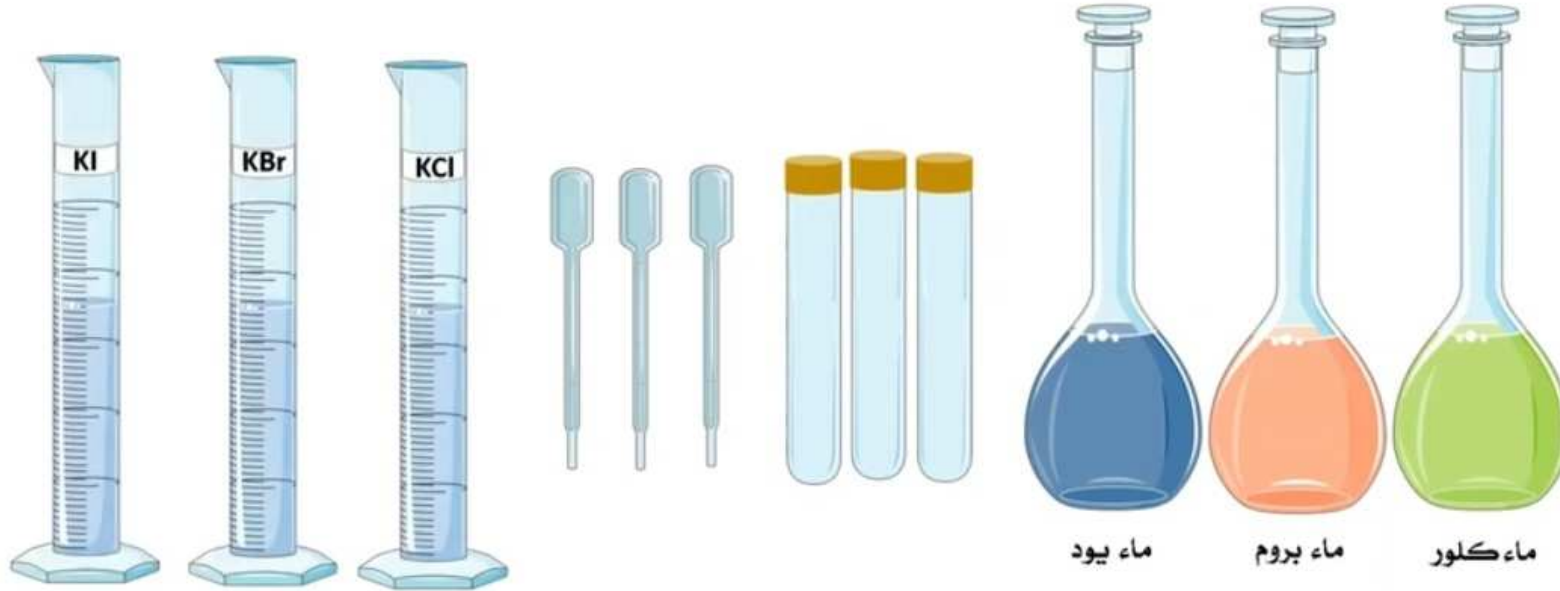
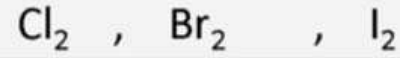
النشاط الكيميائي للهالوجينات

- ما هي الطريقة المعتمدة للمقارنة بين النشاط الكيميائي للعناصر؟؟



أدوات التجربة:

النشاط الكيميائي للهالوجينات



الهالوجين			محلول الهاليد
اليود I_2	البروم Br_2	الكلور Cl_2	الكلوريد Cl^-
			البروميد Br^-
			اليوديد I^-

35.5	Cl
17	
80	Br
35	
127	I
53	

أكثر نشاطا

أقل نشاطا

الهالوجين			محلل الهاليد
اليود I_2	البروم Br_2	الكلور Cl_2	
X	X	X	الكلوريد Cl^-
X	X	✓	البروميد Br^-
X	✓	✓	اليوديد I^-