

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



الملف أوراق عمل محلولة لفصل الجدول الدوري والتدرج في خواص العناصر

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج السعودية](#) ⇨ [مرحلة ثانوية](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الأول](#)

الملف أوراق عمل محلولة لفصل الجدول الدوري والتدرج في خواص العناصر

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج السعودية](#) ⇨ [مرحلة ثانوية](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الأول](#)

المزيد من الملفات بحسب مرحلة ثانوية والمادة كيمياء في الفصل الأول

تحميل كتاب الطالب كيمياء 2	1
تحميل كتاب الطالب دليل التجارب كيمياء 2	2
تحميل كتاب الطالب كيمياء 3	3
دليل التجارب العلمية كيمياء 3	4
تحميل كتاب الطالب كيمياء 4	5

الاسم:

الفصل الثالث: الجدول الدوري والتدرج في خواص العناصر

س ١ / اجب عن جميع الأسئلة التالية باختيار الإجابة الصحيحة:

١-	نيولاندرز رتب العناصر تصاعدياً حسب	(أ) العدد الذري	(ب) <u>الكتل الذرية</u>	(ج) عدد النيوترونات	(د) عدد الالكترونات
٢-	أكبر عنصر له كهروسالبية هو:	(أ) Cs	(ب) <u>F</u>	(ج) Fr	(د) Cl
٣-	في المجموعة الأولى (الفلزات القلوية) أي العناصر الاتية أكثر نشاطاً (أسرعها في فقد إلكترون التكافؤ) وأكبرها في الحجم الذري	(أ) Na	(ب) K	(ج) Rb	(د) <u>Cs</u>
٤-	أي العناصر الاتية من الفلزات القلوية الأرضية	(أ) Al	(ب) Na	(ج) K	(د) <u>Ca</u>
٥-	رتب العناصر تصاعدياً حسب كتلتها الذرية وتنبأ بوجود عناصر لم تكتشف بعد	(أ) نيولاندرز	(ب) <u>مندليف</u>	(ج) موزلي	(د) لافوازييه
٦-	عناصر المجموعة ١٨ تسمى	(أ) اللانثانيدات	(ب) الهالوجينات	(ج) <u>الغازات النبيلة</u>	(د) الالفلزات
٧-	١١Na من عناصر الفئة	(أ) <u>S</u>	(ب) p	(ج) d	(د) F
٨-	في التوزيع الالكتروني يمثل مستوى الطاقة الأخير رقم	(أ) المجموعة	(ب) <u>الدورة</u>	(ج) شحنة الذرة	(د) التكافؤ
٩-	الهالوجينات هي عناصر	(أ) المجموعة 13	(ب) الدورة 3	(ج) <u>المجموعة 17</u>	(د) الدورة 7
١٠-	مدى قابلية ذرات العنصر على جذب الالكترونات في الرابطة الكيميائية	(أ) طاقة الرابطة	(ب) طاقة التأين	(ج) <u>الكهروسالبية</u>	(د) التكافؤ
١١-	الغازات النبيلة ما عدا الهيليوم عدد الالكترونات للمستوى الطاقة الأخير يكون	(أ) 18	(ب) <u>8</u>	(ج) 6	(د) 10
١٢-	من العناصر الممثلة المجموعة رقم	(أ) 3	(ب) 12	(ج) <u>2</u>	(د) 9
١٣-	توجد الفلزات القلوية الأرضية في المجموعة رقم	(أ) 1	(ب) <u>2</u>	(ج) 3	(د) 17
١٤-	في المجموعة السابعة عشر (الهالوجينات) أي العناصر الاتية أكثر نشاطاً (اعلاها كهروسالبية) وأقلها في الحجم الذري	(أ) <u>F</u>	(ب) Cl	(ج) Br	(د) I
١٥-	رتب العناصر تصاعدياً حسب أعدادها الذرية فوجد أن خواصها الفيزيائية والكيميائية تتكرر دورياً	(أ) نيولاندرز	(ب) مندليف	(ج) <u>موزلي</u>	(د) لافوازييه
١٦-	26Fe من عناصر الفئة	(أ) S	(ب) p	(ج) <u>d</u>	(د) F

الاسم:

الفصل الثالث: الجدول الدوري والتدرج في خواص العناصر

١٧-	تشابه الخواص الكيميائية والفيزيائية للعناصر بالجدول الدوري في	(أ) المجموعات	(ب) الدورات	(ج) وسط الجدول	(د) أسفل الجدول
١٨-	الشحنة بالأيون Sr^{++} تدل على أنه	(أ) اكتسب إلكترونين	(ب) فقد بروتونين	(ج) فقد إلكترونين	(د) اكتسب بروتونين
١٩-	هي الطاقة اللازمة لانتزاع إلكترون من ذرة العنصر في الحالة الغازية	(أ) طاقة الرابطة	(ب) طاقة التأين	(ج) الكهروسالبية	(د) التكافؤ
٢٠-	الأكبر في الحجم الذري من عناصر الدورة الثانية	(أ) F	(ب) C	(ج) Be	(د) Li
٢١-	عدد المجموعات بالجدول الدوري الحديث.	(أ) 8	(ب) 12	(ج) 18	(د) 32
٢٢-	عناصر المجموعات (1-2-13-14-15-16-17-18)	(أ) العناصر الممتلئة	(ب) العناصر الانتقالية	(ج) العناصر الانتقالية الداخلية	(د) العناصر القلوية

س٢ / عنصر ينتهي توزيعه الإلكتروني $[Ar]4s^2 3d^{10} 4p^5$

الدورة	المجموعة	الفئة
4	17	P

س٣ / عنصر ينتهي توزيعه الإلكتروني $2s^1$

الدورة	المجموعة	الفئة
2	1	S

س٤ / ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (x) أمام العبارة الخاطئة لكل من العبارات التالية :

- ١- تصنف العناصر لفلزات ولافلزات واشباه الفلزات. (✓)
- ٢- الدورات: أعمدة في الجدول الدوري. (X)
- ٣- المجموعات: أعمدة في الجدول الدوري. (✓)
- ٤- نتج عن ترتيب موزلي للعناصر وفق عددها الذري أنماط أكثر وضوحاً في تدرج خواصها. (✓)
- ٥- يتناقص نصف قطر الأيون أو الذرة من اليسار إلى اليمين عبر الدورات. (✓)
- ٦- تزداد الكهروسالبية غالباً من اليمين إلى اليسار عبر الدورة. (X)
- ٧- لعناصر المجموعة الواحدة خواص كيميائية مختلفة. (X)
- ٨- يتكون الجدول الدوري من ٧ دورات و ١٧ مجموعة. (X)
- ٩- يحتوي الجدول الدوري على ٣ فئات هي s و p و d. (X)

الفصل الثالث: الجدول الدوري والتدرج في خواص العناصر

الاسم:

س ٥ / اختر المفردة المناسبة وضعها في المكان المناسب:

(العدد الذري)، (أشبه الفلزات)، (تدرج الخواص)، (الهالوجينات)، (الغازات النبيلة)

1. يُعرف تكرار الخواص الكيميائية والفيزيائية عند ترتيب العناصر تصاعدياً وفق أعدادها الذرية بـ (**العدد الذري**)
2. تتدرج الخواص الفيزيائية والكيميائية للعناصر عند ترتيبها تصاعدياً حسب (**تدرج الخواص**)
3. (**أشبه الفلزات**) لها خواص فيزيائية وكيميائية مشابهة للفلزات واللافلزات
4. تسمى عناصر المجموعة 18 الحاملة جداً (**الغازات النبيلة**)
5. تتألف المجموعة 17 من عناصر شديدة التفاعل تعرف باسم (**الهالوجينات**)

س ٦ / ايهما أكبر قيمة لكل مما يأتي: الفلور F ام الماغنسيوم Mg؟

١ - الكهروسالبية: $F > Mg$ تم تحميل هذا الملف من

٢ - نصف قطر الذرة: $F < Mg$

موقع المناهج السعودية

س ٧ / عرف القاعدة الثمانية؟

على أن الذرة تكتسب الإلكترونات أو تخسرها أو تشارك بها، لتحصل على ثمانية إلكترونات تكافؤ في مستوى طاقتها الأخير

alManahj.com/sa

الجدول الدوري للعناصر

1 Hydrogen 1 H 1.008	2 Lithium 3 Li 6.941	3 Sodium 11 Na 22.990	4 Potassium 19 K 39.098	5 Rubidium 37 Rb 85.468	6 Cesium 55 Cs 132.905	7 Francium 87 Fr (223)	8 Helium 2 He 4.003	9 Neon 10 Ne 20.180	10 Argon 18 Ar 39.948	11 Krypton 36 Kr 83.798	12 Xenon 54 Xe 131.293	13 Radon 86 Rn (222)			
13 Boron 5 B 10.811	14 Carbon 6 C 12.011	15 Nitrogen 7 N 14.007	16 Oxygen 8 O 15.999	17 Fluorine 9 F 18.998	18 Neon 10 Ne 20.180	19 Sulfur 16 S 32.065	20 Chlorine 17 Cl 35.453	21 Argon 18 Ar 39.948	22 Krypton 36 Kr 83.798	23 Xenon 54 Xe 131.293	24 Radon 86 Rn (222)				
25 Manganese 25 Mn 54.938	26 Iron 26 Fe 55.845	27 Cobalt 27 Co 58.933	28 Nickel 28 Ni 58.693	29 Copper 29 Cu 63.546	30 Zinc 30 Zn 65.409	31 Gallium 31 Ga 69.723	32 Germanium 32 Ge 72.64	33 Arsenic 33 As 74.922	34 Selenium 34 Se 78.96	35 Bromine 35 Br 79.904	36 Krypton 36 Kr 83.798				
39 Yttrium 39 Y 88.906	40 Zirconium 40 Zr 91.224	41 Niobium 41 Nb 92.906	42 Molybdenum 42 Mo 95.94	43 Technetium 43 Tc (98)	44 Ruthenium 44 Ru 101.07	45 Rhodium 45 Rh 102.906	46 Palladium 46 Pd 106.42	47 Silver 47 Ag 107.868	48 Cadmium 48 Cd 112.411	49 Indium 49 In 114.818	50 Tin 50 Sn 118.710	51 Antimony 51 Sb 121.760	52 Tellurium 52 Te 127.60	53 Iodine 53 I 126.904	54 Xenon 54 Xe 131.293
72 Hafnium 72 Hf 178.49	73 Tantalum 73 Ta 180.948	74 Tungsten 74 W 183.84	75 Rhenium 75 Re 186.207	76 Osmium 76 Os 190.23	77 Iridium 77 Ir 192.217	78 Platinum 78 Pt 195.078	79 Gold 79 Au 196.967	80 Mercury 80 Hg 200.59	81 Thallium 81 Tl 204.383	82 Lead 82 Pb 207.2	83 Bismuth 83 Bi 208.980	84 Polonium 84 Po (209)	85 Astatine 85 At (210)	86 Radon 86 Rn (222)	
89 Actinium 89 Ac (227)	104 Rutherfordium 104 Rf (261)	105 Dubnium 105 Db (262)	106 Seaborgium 106 Sg (266)	107 Bohrium 107 Bh (264)	108 Hassium 108 Hs (277)	109 Meitnerium 109 Mt (268)	110 Darmstadtium 110 Ds (281)	111 Ununium 111 Uu (272)	112 Ununium 112 Uub (285)	114 Ununquadium 114 Uuq (289)	116 Ununhexium 116 Uuh (289)	118 Ununoctium 118 Uuo (289)			
58 Cerium 58 Ce 140.116	59 Praseodymium 59 Pr 140.908	60 Neodymium 60 Nd 144.24	61 Promethium 61 Pm (145)	62 Samarium 62 Sm 150.36	63 Europium 63 Eu 151.964	64 Gadolinium 64 Gd 157.25	65 Terbium 65 Tb 158.925	66 Dysprosium 66 Dy 162.500	67 Holmium 67 Ho 164.930	68 Erbium 68 Er 167.259	69 Thulium 69 Tm 168.934	70 Ytterbium 70 Yb 173.04	71 Lutetium 71 Lu 174.967		
90 Thorium 90 Th 232.038	91 Protactinium 91 Pa 231.036	92 Uranium 92 U 238.029	93 Neptunium 93 Np (237)	94 Plutonium 94 Pu (244)	95 Americium 95 Am (243)	96 Curium 96 Cm (247)	97 Berkelium 97 Bk (247)	98 Californium 98 Cf (251)	99 Einsteinium 99 Es (252)	100 Fermium 100 Fm (257)	101 Mendelevium 101 Md (258)	102 Nobelium 102 No (259)	103 Lawrencium 103 Lr (262)		