

مراجعة وحدة الجدول الدوري

1																	18				
1	H											13	14	15	16	17	2	He			
3	Li	4	Be									5	6	7	8	9	10	Ne			
11	Na	12	Mg	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	Ar	
19	K	20	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	31	32	33	34	35	36	Kr	
37	Rb	38	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	49	50	51	52	53	54	Xe	
55	Cs	56	Ba	57-71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	Rn	
87	Fr	88	Ra	89-103	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118	Uuo	
					Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Uut	Fl	Uup	Lv	Uus			
6	57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71						6
	La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu						
7	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103						7
	Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr						

بالإستعانة بالجدول الدوري المرفق اختاري الإجابة الصحيحة من بين البدائل التالية:

1- ماذا تسمى الأعمدة في الجدول الدوري؟

أ. عناصر ج. دورات

ب. جسيمات

2- ماذا تسمى الصفوف الأفقية في الجدول الدوري؟

أ. عناصر ج. دورات

ب. جسيمات

3- ماذا تسمى العناصر الموجودة على يسار الجدول؟

أ. اللافلزات ج. الفلزات

ب. أشباه فلزات

4- ماذا تسمى العناصر الموجودة على يمين الجدول؟

أ. اللافلزات

ج. الفلزات

ب. أشباه فلزات

د. الغازات النبيلة

5- أي من الآتي من خواص اللافلزات؟

أ. غير موصلة للحرارة والكهرباء

ج. قابلة للطرق

ب. لَامْعَة

د. صلبة

6- جميع العناصر في يسار الجدول الدوري فلزات ما عدا؟

أ. الهيدروجين H

ج. الكالسيوم Ca

ب. الصوديوم Na

د. المغانيسوم Mg

7- ما الذي يمثلُه كل مربع في الجدول الدوري؟

أ. ذرة واحدة

ج. بروتون واحد

ب. عنصر واحد

د. إلكترون

8- تحتوي على البروتونات والنيوترونات:

أ. الإلكترونات

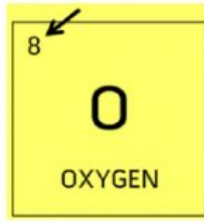
ج. الغلاف الخارجي للذرة

ب. نواة الذرة

د. العناصر

The periodic table shows elements arranged by atomic number (1-118). The color-coding is as follows:

- Group 1 (pink):** H, Li, Na, K, Rb, Cs, Fr.
- Group 2 (light blue):** Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra.
- Groups 3-10 (yellow):** Sc, Ti, V, Cr, Mn, Fe, Co, Ni, Cu, Zn, Ga, Ge, As, Se, Br, Kr, Y, Zr, Nb, Mo, Tc, Ru, Rh, Pd, Ag, Cd, In, Sn, Sb, Te, I, Xe, La, Ce, Pr, Nd, Pm, Sm, Eu, Gd, Tb, Dy, Ho, Er, Tm, Yb, Lu.
- Groups 11-18 (light green):** Al, Si, P, S, Cl, Ar, K, Ca, Sc, Ti, V, Cr, Mn, Fe, Co, Ni, Cu, Zn, Ga, Ge, As, Se, Br, Kr, Rb, Sr, Y, Zr, Nb, Mo, Tc, Ru, Rh, Pd, Ag, Cd, In, Sn, Sb, Te, I, Xe, Ba, La, Ce, Pr, Nd, Pm, Sm, Eu, Gd, Tb, Dy, Ho, Er, Tm, Yb, Lu, Hf, Ta, W, Re, Os, Ir, Pt, Au, Hg, Tl, Pb, Bi, Po, At, Rn, Fr, Ra, Ac, Th, Pa, U, Np, Pu, Am, Cm, Bk, Cf, Es, Fm, Md, No, Lr.
- f-block (light purple):** Lanthanides (La-Lu) and Actinides (Ac-Lr).



9- ما الذي يشير إليه السهم في الصورة؟

- أ. العدد الذري
ب. العدد الكتلي
ج. عدد النيوترونات
د. عدد العناصر

10- يمثل عدد البروتونات في الذرة

- أ. الكتلة الذرية
ب. العدد الذري
ج. المقياس الذري
د. الوزن الذري

11- لماذا لا تجد مركب الماء في الجدول الدوري؟

- أ. لأنه يحتوي على الغازات فقط
ب. لأنه يحتوي على العناصر فقط
ج. لأنه يحتوي على المواد الصلبة فقط
د. لأنه يحتوي على مركبات فقط