

العلوم للصف السابع / درس 4.1 ف1

بطاقة خروج رقم 28

مدرسة الزوراء 1 للتعليم الأساسي ح2

مجلس 2 - نطاق 6

السؤال الأول : اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :-

1. ما الذي يُحدِّد موقع العنصر في الجدول الدوري الحالي ؟

اسم الطالبة :
الصف: السابع /

a. عدد النيوترونات للعنصر.

b. عدد الالكترونات للعنصر.

c. الكتلة الذرية للعنصر.

d. العدد الذري للعنصر.

2. كيف رتب ديميتري مندلييف العناصر في جدولته الدوري ؟

a. التزايد في الكتلة الذرية .

b. التناقص في الكتلة الذرية .

c. التزايد في العدد الذري .

d. التناقص في العدد الذري .

		K = 39	Rb = 85	Cs = 133	—	—
		Ca = 40	Sr = 87	Ba = 137	—	—
		—	Yt = 88.7	Th = 138.7	Er = 178.7	—
		Ti = 48.7	Zr = 90	Ce = 140.7	La = 138.7	Th = 231
		V = 51	Nb = 94	—	Ta = 182	—
		Cr = 52	Mo = 96	—	W = 184	U = 240
		Mn = 55	—	—	—	—
		Fe = 56	Ru = 104	—	Os = 195.7	—
		Co = 59	Rh = 104	—	Ir = 197	—
		Ni = 59	Pd = 106	—	Pt = 198.7	—
		Cu = 63	Ag = 108	—	Au = 199.7	—
		Zn = 65	Cd = 112	—	Hg = 200	—
		—	In = 113	—	Tl = 204	—
		—	Sn = 118	—	Pb = 207	—
		As = 75	Sb = 122	—	Bi = 209	—
		Se = 78	Te = 128.7	—	—	—
		Br = 80	J = 127	—	—	—
		—	—	—	—	—
Typische Elemente						
H = 1	Li = 7	Na = 23				
Be = 9.4	Mg = 24					
B = 11	Al = 27.3					
C = 12	Si = 28					
N = 14	P = 31					
O = 16	S = 32					
F = 19	Cl = 35.5					

3. ما اسم مخطط العناصر المرتبة في صفوف و أعمدة وفقاً للتزايد في العدد الذري ؟

1	2																	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56	57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	87	88	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100
H	He	Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	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	Cs	Ba	La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu	Fr	Ra	Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr																												

a. منظم البيانات .

b. مخطط العناصر .

c. الجدول الدوري .

d. مفتاح العنصر .