

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



الملف أوراق عمل درس كيف يمكن تصنيف العناصر

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج الإماراتية](#) ⇨ [الصف الخامس](#) ⇨ [علوم](#) ⇨ [الفصل الثاني](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الخامس



روابط مواد الصف الخامس على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الخامس والمادة علوم في الفصل الثاني

[كل ما يخص الاختبار التكويني لمادة العلوم للصف الخامس يوم الثلاثاء 11/2/2020](#)

1

[ملخص التغيير الفيزيائي والكيميائي ملف ثاني](#)

2

[دليل المعلم الوحدة السادسة المخالط](#)

3

[حل كتاب النشاط الوحدة الثالثة من صفحة 8 إلى صفحة 15](#)

4

[الوحدة الخامسة مراجعة لدرس التغيرات في الأنظمة البيئية](#)

5



لاحظ بطاقة العنصر ثم اجب :



1- اسم العنصر.....

2- رمز العنصر.....

3- العدد الذري.....

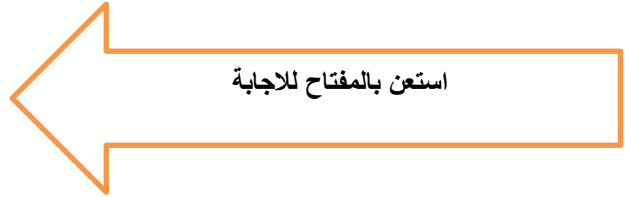
4- هذ العنصر هل هو... (فلز - شبه فلز - لافلز)

5- ماهي حالة العنصر في درجة الحرارة العادية.....

(صلب - سائل - غاز)



- 1- اسم العنصر.....
- 2- رمز العنصر.....
- 3- العدد الذري.....
- 4- هذا العنصر هل هو... (فلز - شبه فلز - لافلز)
- 5- ماهي حالة العنصر في درجة الحرارة العادية.....
(صلب - سائل - غاز)



- 1- اسم العنصر.....
- 2- رمز العنصر.....
- 3- العدد الذري.....
- 4- هذا العنصر هل هو... (فلز - شبه فلز - لافلز)
- 5- ماهي حالة العنصر في درجة الحرارة العادية.....
(صلب - سائل - غاز)

ورقة عمل الوحدة 5 الدرس 1 العناصر

ا (كيف يمكن تصنيف العناصر)

الصف : الخامس

الاسم:.....

اعداد : أمحمود ناهض

المادة : العلوم

نشاط: قَم بِتَسْمِيَةِ الْجَدْوَلِ الدَّوْرِيِّ.

الهيدروجين المجموعة لا فلز نافذ فلز العدد الذري

[]		[]										[]																	
1		2										18																	
1	H	2											13	14	15	16	17	18											
3	Li	4											5	6	7	8	9	10											
11	Na	12	Mg	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18										
19	K	20	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	31	32	33	34	35	36										
37	Rb	38	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	49	50	51	52	53	54										
55	Cs	56	Ba	[]	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	81	82	83	84	85	86										
87	Fr	88	Ra	[]	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	104	105	106	107	108	109	110	111	112							
[]		[]										[]																	
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	71	Lu
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	103	Lr