

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



اختبار قصير ثاني نموذج حديث

[موقع المناهج](#) ← [المناهج العمانية](#) ← [الصف التاسع](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الأول](#) ← [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2023-12-12 19:54:48 | اسم المدرس: المدرس

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع



روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول

نموذج الامتحان النهائي الدور الأول مع نموذج الإجابة	1
نموذج امتحان نهائي الدور الأول	2
تدريبات إثرائية على الوحدة الثانية والثالثة	3
اختبار قصير ثاني مع نموذج الإجابة	4
اختبار قصير ثاني	5

سلطنة عمان

وزارة التربية والتعليم

المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة الداخلية

الفصل الدراسي الاول	العام الدراسي: 2024/2023	التاريخ:
الاختبار القصير الثاني	الاسم:	الصف تاسع/.....

1) العدد الكتلي للذرة يساوي: (معرفة 1)

○ عدد الالكترونات + عدد البروتونات

○ العدد الذري + عدد الالكترونات

○ عدد النيوترونات + عدد البروتونات

○ عدد النيوترونات

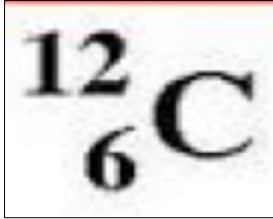
2) استخدمي الكلمات التالية لملء الفراغات في العبارات ادناه: (معرفة 2)

المجموعات	ثمانية	الدورة	الاقرب
-----------	--------	--------	--------

أ_ مستوى الطاقة الأول.....من النواه يمتلئ بالكترونين.

ب_ نره النيون مستقرة كيميانيا بسبب أن مستوى الطاقة الأخير يمتلئ ب.....الكترونات.

ج- كلما انتقلنا من اليسار الى اليمين عبر.....في الجدول الدوري يزيد العدد الذري بمقدار واحد.



3) الشكل التالي يمثل نره الكربون من خلال الشكل أجبيي عما يلي:

(أ) عدد الالكترونات تساوي..... (تطبيق 1)

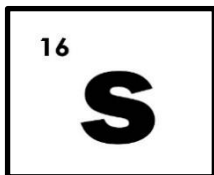
(ب) فسري: يمتلك النظير $^{13}_6\text{C}$ نفس الخصائص الكيميائية لذره

الكربون في الشكل السابق؟

(استدلال 1)

4) ما المقصود بالنظائر؟ (معرفة 1)

.....



5) التركيب الالكتروني للذرة المقابل هو: (تطبيق 1)

○ 2,8 ○ 6,8,2

○ 1,8,6 ○ 2,8,6 (ظلي الإجابة الصحيحة))

يحتوى الجدول المقابل على تراكيب الكترونيه، ادرسي الجدول ثم اجيبي عن المفردتين (6) و(7)

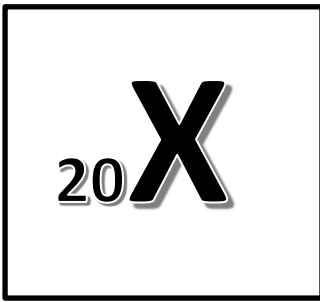
العنصر	A	B	C	D	E
التركيب الالكتروني	2,8,2	2,8,6	2,8	2,8,1	2,8,8,2

(6) رقم الدورة التي ينتمي اليها العنصر (E) تساوي..... (تطبيق1)

(7) تنبئ بعنصر من الجدول الدوري يتميز بنفس الخصائص الكيميائية للعنصر (D) ؟

..... (استدلال1)

8) لذره أحد العناصر العدد الذري (20) والعدد الكتلي (40) صفي الاستنتاجات التي يمكن استخلاصها من هذه الذرة حول حساب عدد البروتونات والنيوترونات موقعها في الجدول الدوري (الدورة والمجموعة) وطبيعة العنصر (فلزي او لا فلزي) (تطبيق3)



.....

(9) الشكل التالي يوضح مخطط للجدول الدوري. ادرسيه ثم اجيبي عن الأسئلة التالية:

1A 1 H 1.00794 Hydrogen	2A 4 Be 9.012182 Beryllium	3A 5 B 10.811 Boron	4A 6 C 12.0107 Carbon	5A 7 N 14.0067 Nitrogen	6A 8 O 15.9994 Oxygen	7A 9 F 18.9984032 Fluorine	8A 2 He 4.002602 Helium										
3 Li 6.941 Lithium	12 Mg 24.3050 Magnesium	13 Al 26.9815386 Aluminum	14 Si 28.0855 Silicon	15 P 30.973762 Phosphorus	16 S 32.065 Sulfur	17 Cl 35.453 Chlorine	18 Ar 39.948 Argon										
11 Na 22.989769 Sodium	20 Ca 40.078 Calcium	21 Sc 44.955912 Scandium	22 Ti 47.867 Titanium	23 V 50.9415 Vanadium	24 Cr 51.9961 Chromium	25 Mn 54.938045 Manganese	26 Fe 55.845 Iron	27 Co 58.933195 Cobalt	28 Ni 58.6934 Nickel	29 Cu 63.546 Copper	30 Zn 65.38 Zinc	31 Ga 69.723 Gallium	32 Ge 72.64 Germanium	33 As 74.92160 Arsenic	34 Se 78.96 Selenium	35 Br 79.904 Bromine	36 Kr 83.798 Krypton
19 K 39.0983 Potassium	38 Sr 87.62 Strontium	39 Y 88.90585 Yttrium	40 Zr 91.224 Zirconium	41 Nb 92.90638 Niobium	42 Mo 95.96 Molybdenum	43 Tc [98] Technetium	44 Ru 101.07 Ruthenium	45 Rh 102.90550 Rhodium	46 Pd 106.42 Palladium	47 Ag 107.8682 Silver	48 Cd 112.411 Cadmium	49 In 114.818 Indium	50 Sn 118.710 Tin	51 Sb 121.760 Antimony	52 Te 127.60 Tellurium	53 I 126.90447 Iodine	54 Xe 131.293 Xenon

أ - تسمى المجموعة السابعة ب (اكملي) (معرفة1)

ب - عنصر مستقر كيميائيا وغير نشط مثل (معرفة1)

ج - رتبي عناصر المجموعة الثانية من الأكثر نشاط كيميائي الى الأقل نشاط كيميائي؟

.....،.....،..... (استدلال 1)

←

انتهت الأسئلة... بالتوفيق للطالبات