شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

نموذج أسئلة الاختبار الرسمي الموحد

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2023-01-15 06:35:36

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر

روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

1	اختبار قصير ثاني
2	اختبار قصير ثاني نموذج ثالث
3	اختبار قصير ثاني مع نموذج الإجابة
4	اختبار فتري ثاني
5	اختبار قصير ثاني نموذج ثاني

الجدول الدوري للعناصر

المجموعات

	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
								2 He helium 4
2	3 Li lithium 7	4 Be beryllium 9	5 B boron 11	6 C carbon 12	7 N nitrogen 14	8 O oxygen 16	9 F fluorine 19	10 Ne neon 20
3	11 Na sodium 23	12 Mg magnesium 24	13 Al aluminium 27	14 Si silicon 28	15 P phosphorus 31	16 S sulfur 32	17 Cl chlorine 35.5	18 Ar argon 40
4	19 K potassium 39	20 Ca calcium 40	21 Sc scandium 45	22 Ti titanium 48	23 V vanadium 51	24 Cr chromium 52	25 Mn manganese 55	26 Fe iron 56
5	37 Rb rubidium 85	38 Sr strontium 88	39 Y yttrium 89	40 Zr zirconium 91	41 Nb niobium 93	42 Mo molybdenum 96	43 Tc technetium -	44 Ru ruthenium 101
6	55 Cs caesium 133	56 Ba barium 137	57-71 lanthanoids	72 Hf hafnium 178	73 Ta tantalum 181	74 W tungsten 184	75 Re rhenium 186	76 Os osmium 190
7	87 Fr francium -	88 Ra radium -	89-103 actinoids	104 Rf rutherfordium -	105 Db dubnium -	106 Sg seaborgium -	107 Bh bohrium -	108 Hs hassium -

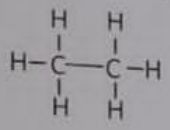
العدد الذري
العنصر
العدد الكتلي

27 Co cobalt 59	28 Ni nickel 59	29 Cu copper 64	30 Zn zinc 65	31 Ga gallium 70	32 Ge germanium 73	33 As arsenic 75	34 Se selenium 79	35 Br bromine 80	36 Kr krypton 84					
45 Rh rhodium 103	46 Pd palladium 106	47 Ag silver 108	48 Cd cadmium 112	49 In indium 115	50 Sn tin 119	51 Sb antimony 122	52 Te tellurium 128	53 I iodine 127	54 Xe xenon 131					
77 Ir iridium 192	78 Pt platinum 195	79 Au gold 197	80 Hg mercury 201	81 Tl thallium 204	82 Pb lead 207	83 Bi bismuth 209	84 Po polonium -	85 At astatine -	86 Rn radon -					
109 Mt meitnerium -	110 Ds darmstadtium -	111 Rg roentgenium -	112 Cn copernicium -	113 Nh nihonium -	114 Fl flerovium -	115 Mc moscovium -	116 Lv livermorium -	117 Ts tennessine -	118 Og oganesson -					

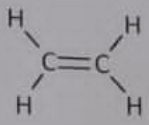
57 La lanthanum 139	58 Ce cerium 140	59 Pr praseodymium 141	60 Nd neodymium 144	61 Pm promethium -	62 Sm samarium 150	63 Eu europium 152	64 Gd gadolinium 157	65 Tb terbium 159	66 Dy dysprosium 163	67 Ho holmium 165	68 Er erbium 167	69 Tm thulium 169	70 Yb ytterbium 173	71 Lu lutetium 175
89 Ac actinium -	90 Th thorium 232	91 Pa protactinium 231	92 U uranium 238	93 Np neptunium -	94 Pu plutonium -	95 Am americium -	96 Cm curium -	97 Bk berkelium -	98 Cf californium -	99 Es einsteinium -	100 Fm fermium -	101 Md mendelevium -	102 No nobelium -	103 Lr lawrencium -

تابع أسئلة الامتحان:

١٦) الصيغ البنائية الآتية لمركبين من الألكانات والألكينات:



B



A

أ- اذكر اسم المركبين:

A: _____ [١]

B: _____ [١]

ب- ارسم الصيغة البنائية للمركب الذي يحتوي على ذرة كربون واحدة والذي ينتمي إلى نفس السلسلة المتجانسة للمركب B

_____ [١]

ج- كيف تميز عمليا بين المركب A والمركب B بواسطة ماء البروم؟

- المركب A مع ماء البروم: _____ [١]

- المركب B مع ماء البروم: _____ [١]

١٧) غاز البروبان C_3H_8 مركب هيدروكربوني من الألكانات.

يتفاعل البروبان بالاحتراق.

- صف احتراق البروبان C_3H_8

من حيث:

- الشروط المطلوبة للاحتراق الكامل.
- كتابة المعادلة الرمزية مضيفا رموز حالة المادة لتفاعل الاحتراق.
- أحد استخدامات الغاز.

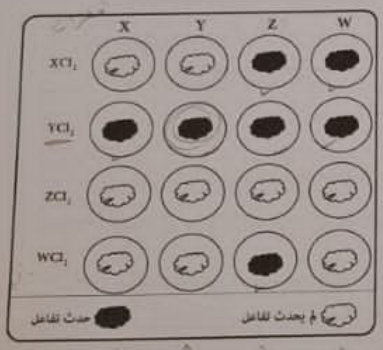
تابع أسئلة الامتحان:

٤) أي الأشكال الآتية توضح التركيب البنائي لفلز الصوديوم؟

ظلل الإجابة الصحيحة. [١]

٥) يستقصي أحد الطلبة تفاعلات الإزاحة لأربعة فلزات مجهولة X , Y, Z , W باستخدام طبق كومبو.
الخطوات:

- تم إضافة 10قطرات من محلول XCl_2 في أربع حفر من طبق كومبو.
- باستخدام طرف الملعقة تم إضافة كمية صغيرة من مساحيق المواد (X, Y, Z, W)
- تم تكرار الخطوات السابقة على محاليل YCl_2 و ZCl_2 و WCl_2
- تم الحصول على النتائج الموضحة في الشكل المقابل.



الأسئلة:

أ- فسر: ضرورة تنظيف طرف الملعقة عند استخدامه في كل مرة لأخذ عينة جديدة.

_____

_____ [١]

ب- إحدى النتائج التي تم الحصول عليها تبدو غير منطقية، ضع دائرة حولها في الشكل السابق. [١]

ج- أي رموز العناصر السابقة:

- أكثر نشاطا كيميائيا: _____ [١]
- أقل نشاطا كيميائيا: _____ [١]

المادة : الكيمياء الصف : العاشر الدور الأول - الفصل الدراسي الأول العام الدراسي ٢٠٢٢/٢٠٢٣م

أجب عن جميع الأسئلة الآتية
استخدم الجدول الدوري عند الضرورة

١) ضع العبارات المناسبة بما يتفق وخصائص العنصر الفلزي الانتقالي في الجدول أدناه.

(غالبا له أكثر من حالة تكافؤ - يتفاعل مع الماء بشدة -يكون أملاحا ملونة)

خصائص العنصر الفلزي الانتقالي
١- _____
٢- _____

[٢]

٢) ضع رمز الفلز (التنغستن W ، التيتانيوم Ti ، الحديد Fe) مقابل الاستخدام الصحيح له في الجدول.

الاستخدام	الرمز
فتيل المصابيح الكهربائية	_____
عامل حفاز لتصنيع الأمونيا	_____
رؤوس معدات الحفر	_____

[٣]

٣) المخطط الآتي يوضح اتجاه زيادة النشاط الكيميائي لبعض العناصر.

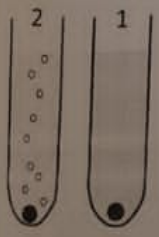
W ، هيدروجين ، _____ ، Z ، كربون ، _____

اتجاه زيادة النشاط الكيميائي

أ- إذا علمت أن العنصر Y يتفاعل مع **أكسيد** العنصر X ، ضع العنصرين (X، Y) في المكان المناسب لهما على المخطط. [١]

ب- تم إضافة الفلزين W، Z إلى تركيز متساوي من حمض الهيدروكلوريك $HCl_{(aq)}$ بشكل منفصل

- في الشكل المقابل، أي الأنبوبتين تمثل إضافة الفلز W إلى الحمض؟



1 ☐ 2 ☐ ظلل الإجابة الصحيحة

فسر إجابتك: _____ [١]

تابع أسئلة الامتحان:

ب- احسب حجم غاز الهيدروجين H_2 الناتج عند درجة حرارة الغرفة والضغط القياسي **بوحدة mL**؟
(الكتل الذرية النسبية: Na= 23)

① * عدد مولات الهيدروجين

② * استخدام قانون الحجم المولي

[٤]

١٣) إذا تم إذابة 0.3 mol من كلوريد الصوديوم NaCl في 100 mL من الماء فكم سيبلغ تركيزه المولي بوحدة mol/L؟ * تحويل

☐ 0.003 ☐ 0.03
☐ 0.3 ☐ 3.0

ظلل الإجابة الصحيحة [١]

١٤) تم تحضير محلول قياسي من هيدروكسيد الصوديوم تركيزه 1mol/ L ، وذلك بإذابة 40g منه في لتر من الماء.

أ- عرف المقصود بالمحلول القياسي؟

[١]

ب- حدد المذاب والمذيب في المحلول السابق.

- المذاب: [١]
- المذيب: [١]

١٥) الشكل المقابل يوضح خطوات طريقة المعايرة مرقمة عشوائيا:

- ما الترتيب الصحيح لخطوات معايرة حمض الهيدروكلوريك بمحلول هيدروكسيد الصوديوم؟

ظلل الإجابة الصحيحة [١]

	الخطوة الأولى	الخطوة الثانية	الخطوة الثالثة	الخطوة الرابعة
☐	1	2	3	4
☐	4	3	2	1
☐	3	1	2	4
☐	2	3	1	4

1-إضافة حمض الهيدروكلوريك إلى هيدروكسيد الصوديوم في الدورق المخروطي حتى يتغير لون المحلول.
2-إضافة حمض الهيدروكلوريك إلى السحاحة.
3-إضافة بضع قطرات من الكاشف إلى محلول هيدروكسيد الصوديوم.
4-إضافة الكمية المحددة من هيدروكسيد الصوديوم إلى الدورق المخروطي.

تابع أسئلة الامتحان:

[٣]

١٨) الشكل المقابل يوضح الرسم التخطيطي لطريقة تكرير النفط في المصفاة.

أ- ماذا تسمى عملية فصل المركبات عن طريق تبخيرها ثم تكثيفها؟

[١]

ب- اكتب الرمز الذي يشير إلى مكان انتاج المشتقات الآتية:

المشتق	الجازولين	زيت الديزل	النفثا
الرمز (z ، y ، x)			

[٣]

ج- أحد الأسباب الآتية **لا يعتبر** سببا لاستخراج الإسفلت من أسفل برج التكرير.

☐ مادة متطايرة. ☐ كثافته عالية.

☐ لزوجته عالية. ☐ درجة غليانه مرتفعة.

ظلل الإجابة الصحيحة [١]

١٩) يخضع المركب أوكتاديكان لعملية التكسير الحراري حسب المعادلة الآتية:

$$C_{18}H_{38} \longrightarrow C_8H_{18} + C_8H_{16} + X$$

ما الصيغة الكيميائية للمادة X ؟

[١]

انتهت الأسئلة مع الدعاء للجميع بالتوفيق والنجاح.