مـدرسة أم الـقـرى الـخـاصـة
SCHOOL PRIVATE UMM AL QURAA
الرؤية /مؤسسة تعليمية رائدة في الفكر والابتكاروالأداء والمخرجات

ترخيص (194)

المادة: العلوم الصف:الخامس	ورقة عمل مادة :.........العلوم.... / الفصل الدراسي ....الثاني..... للعام الدراسي 2025- 2026	اسم المعلمة : غادة فرج
اليوم: التاريخ:		اسم الطالب: ....

مراجعة الوحة 6 (درس المخاليط ودرس المركبات و التغيرات الكيميائية)

أولا : إختاري الإجابة الصحيحه

1- مزيج فيزيائي للمواد			
A . الخليط	B. الخليط الغروي	C . المعلق	D . السبيكة
2-الخليط الذي مكوناته تترسب			
A . الخليط	B. الخليط الغروي	C . المعلق	D . السبيكة
3- الخليط الذي مكوناته لا تترسب			
A . الخليط	B. الخليط الغروي	C . المعلق	D . السبيكة
4- محلول من فلز ومادة صلبة أخرى			
A . السبيكه	B. المذيب	C . المذاب	D . المحلول
5- الكمية الأصغر التي تذوب في المحلول			
A . السبيكه	B. المذيب	C . المذاب	D . المحلول
6- الكمية الأكبر التي تذيب مادة أخرى في المحلول			
A . السبيكه	B. المذيب	C . المذاب	D . المحلول
7-خليط من المكونات التي تمتزج في بعضها البعض بحيث تبدوا متشابهة في كل المحلول أو الخليط حتى تحت المجهر			
A . السبيكه	B. المذيب	C . المذاب	D . المحلول
8- الحد الأقصى من كمية المذاب االتي يمكن أن تذوب في المذيبات			
A . السبيكه	B. الذائبية	C . المذاب	D . المحلول
9- من المواد التي تقل قابلية الذوبان لها عندما ترتفع درجات الحرارة			
A . الملح	B . السكر	C . القهوة	D . الأكسجين
10- مادة تسمى المذيب العام لانه يمكنه اذابة الكثير من المواد			
A . الحليب	B . الزيت	C . الماء	D. العصير

15- من المحاليل التي توجد بالمنزل			
A . منظف النوافذ	B . مواد التبييض	C .الخل	D . جميع ما سبق
16- الطريقة المستخدمة لفصل الحديد عن الرمل			
A . الكثافة	B .الترشيح	C . المغناطيس	D . قابلية الذبان
17-الطريقة المستخدمة لفصل نشارة الخشب عن الرمل			
A . الكثافة	B .الترشيح	C . المغناطيس	D . قابلية الذبان
18-الطريقة المستخدمة لفصل الرمل عن الماء			
A . الكثافة	B .الترشيح	C . المغناطيس	D . قابلية الذبان
19- الطريقة المستخدمة لفصل السكر عن الرمل			
A . الكثافة	B .الترشيح	C . المغناطيس	D . قابلية الذبان
20- الطريقة المستخدمة لفصل مكونات الماء			
A . الكثافة	B .الترشيح	C . المغناطيس	D . التقطير

21- هي عملية فصل السوائل باستخدام التبخر و التكثف			
A . قابلية الذوبان	B . التقطير	C .الكروموتوجرافيا	D . المغناطيس
22-هي عملية فصل السوائل أو الجسيمات في السوائل فيتحرك السائل لأعلى حاملا معه المواد الصغيرة بسرعات مختلفة على الورقة وتظهر خطوط من الالوان على الورقة وتنفصل المواد			
A . قابلية الذوبان	B . التقطير	C .الكروموتوجرافيا	D . المغناطيس
23- سبب عدم صدأ الفولاذ عندما يكون في بيئة رطبة			
A . لاحتوائه على اكسجين	B . لاحتوائه على المنيوم	C . لاحتوائه على كروم	D. لاحتوائه على فضه
24- اتحاد عنصرين أو أكثر			
A . العنصر	B . الجزيء	C .المركب	D . الذرة

33- المواد الكيميائية على الجانب الأيسر من المعادلة الكيميائية			
A . المركب	B . التفاعل الكيميائي	C . المتفاعلات	D . النواتج
34- المواد الكيميائية على الجانب الأيمن من المعادلة الكيميائية			
A . المركب	B . التفاعل الكيميائي	C . المتفاعلات	D . النواتج

38- حددي مؤشر التغير الكيميائي المناسب لتفاعل الفضة مع الأكسجين			
A . تغير اللون	B. فقدان البريق	C . تصاعد غاز(فقاعات)	D . تكون راسب
39- حددي مؤشر التغير الكيميائي المناسب لتفاعل مضاد الحموضه مع الماء			
A . تغير اللون	B. فقدان البريق	C . تصاعد غاز(فقاعات)	D . تكون راسب
40- حددي مؤشر التغير الكيميائي المناسب الحليب الفاسد			
A . تغير اللون	B. فقدان البريق	C . تصاعد غاز(	D . الرائحة

41- حددي مؤشر التغير الكيميائي المناسب الألعاب النارية			
A . فقدان البريق	B. الطاقة (حرارية – ضوئية – صوتية)	C . تصاعد غاز(فقاعات)	D . تكون راسب

المركبات والتغيرات الكيميائية

السؤال الاول : ضع الكلمة المناسبة بالفراغ المناسب لها :

(المتفاعلات - النواتج - كلوريد الصوديوم - أكسيد الحديد - الصدأ - المركب – الكلور والصوديوم)

1 - .... يتكون من اتحاد عنصرين أو أكثر .

ملح الطعام(كلوريدالصوديوم)⟵غاز الكلور + الصوديوم

2 -الطرف الأيسر فى المعادلة هو .... ويسمى ....

3 -الطرف الأيمن فى المعادلة هو .... ويسمى ....

4 - .... هو مركب يتكون من اتحاد الحديد مع الأكسجين الموجود فى الهواء

5 -الاسم الكيميائى للصدأ هو ....

تذكر هذه التسميات دائما:
H هيدروجين
O أكسجين
C كربون
O2 جزيء أكسجين

السؤال الثانى : اكمل الفراغات التالية بما يناسبها :-

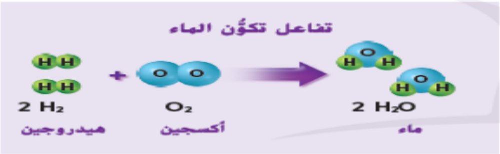
1 - H_2O جزيء ماء ويتكون من ذرتين .... وذرة ....

2 -Fe_2O_3 اكسيد الحديد يتكون من .... من الحديد وثلاث ذرات من ....

مؤشرات التغيرات الكيميائية				
تغير اللون	فقدان البريق (اللمعان)	تصاعد الغاز (فقاقيع)	تكون راسب	انطلاق طاقة (حرارة وضوء وصوت)

الراسب : هو مادة صلبة تتكون من التفاعل الكيميائي لبعض المحاليل

37-في المعادلة التالية حددي النواتج



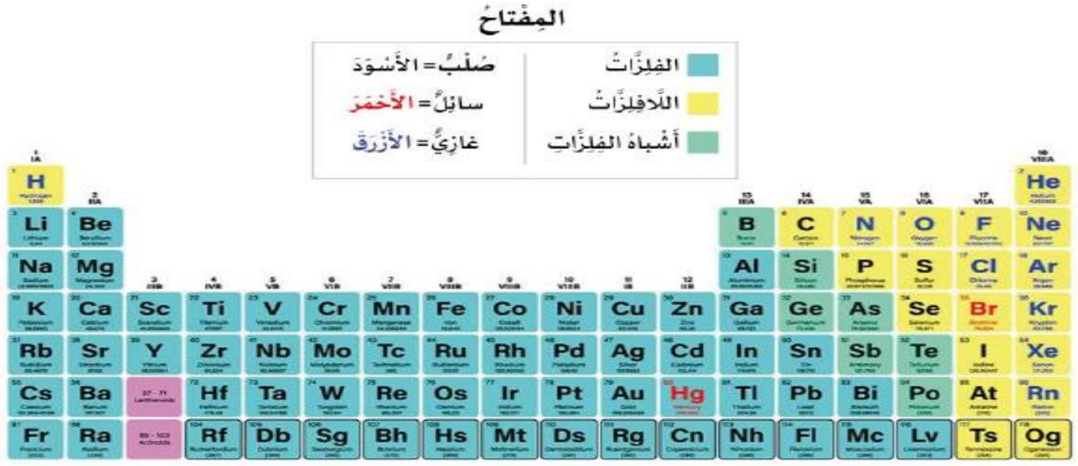
A . الماء	B .الاكسجين	C . الهيدروجين	D .الهيدروجين والاكسجين

السؤال : اكتب في الجدول التالي حرف (ع) أمام العنصر و حرف (م) امام المركب وحرف (خ) امام الخليط

ماء البحر		الماء		الكبريت	
الحديد		الهواء		الزجاج	
كلوريد الصوديوم		الكربون		السكر	
الاكسجين		ثاني اكسيد الكربون		النحاس	
الذهب		الفولاذ		الثلج	

السؤال : اكتب في الجدول حرف (ف) للتغير الفيزيائي و حرف (ك) للتغير الكيميائي

انصهار الثلج		احتراق الورق		ذوبان السكر في الماء	
صدأ الحديد		انصهار الرصاص		تقطيع الخبز	
تحميص الخبز		فساد موزة		غليان ماء في سخان	


المِفتاحُ
الفِلِزّاتُ
اللّافِلِزّاتُ
أشباهُ الفِلِزّاتِ
صُلبٌ = الأَسْوَدُ
سائِلٌ = الأَحْمَرُ
غازِيٌّ = الأَزْرَقُ
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 57-71 Hf Ta W Re Os Ir Pt Au Hg Tl Pb Bi Po At Rn
Fr Ra 89-103 Rf Db Sg Bh Hs Mt Ds Rg Cn Nh Fl Mc Lv Ts Og

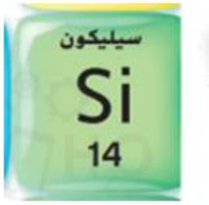
بالاستناد للجدول الدوري والاستعانة بالمفتاح أجب عن الأسئلة التالية:

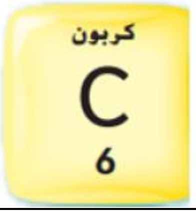
1- هل الزئبق فلز ام لافلز؟............

2- أين تقع اللافلزات في الجدول الدوري ؟...........................

3- الصوديوم هل هو صلب ام سائل ام غاز ؟.................

-4





اسم العنصر.....................

رمز العنصر.....................

العدد الذري...................

النوع..........................

اسم العنصر.....................

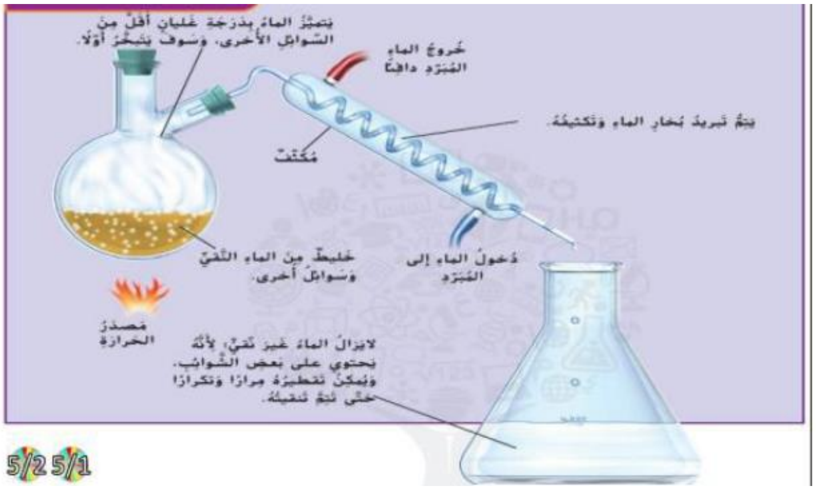
رمز العنصر.....................

العدد الذري...................

النوع..........................

5-كم يزيد عدد البروتونات في ذرة السيلكون عن ذرة الكربون؟

....


يتميز الماء بدرجة غليان أقل من السوائل الأخرى، وسوف يتبخر أولا.
خروج الماء المبرد دافئا
يتم تبريد بخار الماء وتكثيفه.
مكثف
خليط من الماء النقي وسوائل أخرى.
دخول الماء إلى المبرد
مصدر الحرارة
لايزال الماء غير نقي، لأنه يحتوي على بعض الشوائب، ويمكن تقطيره مرارا وتكرارا حتى تتم تنقيته.
5/2 5/1

بالاستناد لهذا الشكل المجاور أجب عن هذه الأسئلة ؟

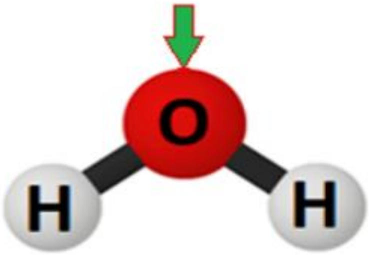
1- ما العملية التي يوضحها الشكل ؟..............................

2- عند حدوث عطل في المكثف ماالذي تتوقع حدوثه للعملية ؟

....

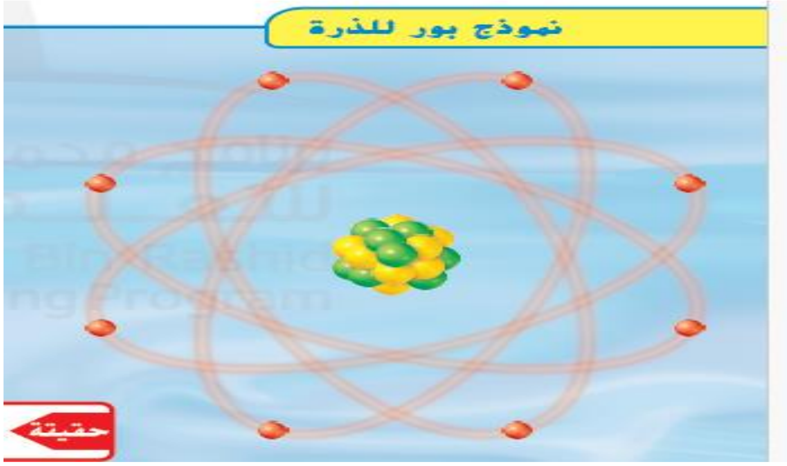
....

الشكل أدناه، يوضح تركيب جزيء الماء ، أي مما يلي يشير إليه السهم؟



أ-الهيدروجين ب- الاكسجين ج- الماء د-النيتروجين

بالاستناد للشكل المجاور أجب عن الأسئلة التالية؟



1- كم عدد البروتونات ....

2- كم عدد النيترونات ....

3- كم عدد الالكترونات ....

4- ما هو العدد الذري ....

5- احسب العدد الكتلي

....