اختبار في الروابط الكيميائية وأنواع التفاعلات

الإسم:-إيمان بنت إبراهيم بن سعود المحرزية الرقم الجامعي:١١٢٥٥٩٤١

*اسم الطالب الثلاثي*_____

*الرقم الجامعي*_____

١)نمط الإكمال النصي :

١) اكتب نوع الرابطة في مركبH_2O

_____

٢)نمط اختيار من متعدد:

١)ما نوع الرابطة فيNaCl

أ) تساهمية ب) أيونية ج) فلزية

٣)نمط خانات اختياري متعددة:

١)اختر المركبات التي تحتوي على روابط تساهمية:

[ ] H_2O [ ] CO_2 [ ] NaCl [ ] KBr

٤)نمط اختيار من قائمة منسدلة:

١) اختر نوع التفاعل:

تفاعل الاحتراق هو نوع من تفاعلات_____

(الإضافة / الاستبدال / الاتحاد)

LIVEWORKSHEETS

٥)نمط البحث عن الكلمات:

١) ابحث عن الكلمات التالية في الشبكة:-

أيون – رابطة – إلكترون – فلز

ب	ر	ا	ب	ط	ة	ض
إ	ل	ك	أ	ي	و	ن
ن	خ	ت	ف	ل	ز	ت
و	ث	ر	و	ن	ص	ق

٦)نمط ربط بخط:

١)اربط كل نوع تفاعل بما يناسبه:

رابطة تساهمية	كلوريد الصوديوم
رابطة أيونية	جزيء الماء
رابطة فلزية	النحاس

٧)نمط إفلات:

١)الرابطة _____تحدث بين فلز ولا فلز .

٢)تشترك الذرات في _____في الرابطة التساهمية .

٣)_____هو جسيم يحمل شحنة سالبة.

٨)نمط سحب :-

١) اسحب العنصر إلى رمزه المناسب في الفراغات داخل الجمل:

-صوديوم Cu

-نحاس Fe

-الحديد Na

٩)نمط تشغيل صوت :

١)بعد سماعك للمقطع الصوتي

-مانوع الرابطة؟

أ)تساهمية

ب)فلزية

ج)أيونية

LIVEWORKSHEETS

١٠)نمط اجابة مفتوحة:

١)ما أهمية الروابط الكيميائية في تكوين المركبات؟

١١)نمط استماع :

مانوع الرابطة التي تحدث نتيجة انتقال الإلكترونات ؟

أ)تساهمية

ب)فلزية

ج)أيونية

١٢)نمط مشغل يوتيوب :

١)بعد مشاهدة الفيديو القصير ، مانوع الرابطة الموجودة في جزيء الماء؟

أ)أيونية

ب)تساهمية

ج)فلزية

LIVEWORKSHEETS

١٣)نمط الرابط الخارجي:

١)اضغط على الرابط التالي ثم اجب عن السؤال الآتي:

-مانوع التفاعل الذي تحدث عنه المقال:

أ)تفاعل احتراق

ب)تفاعل ترسيب

ج)تفاعل التحلل

١٤)نمط عرض باوربوينت

شاهد عرض الشريحة ،ثم أجب عن السؤال الاتي

مالفرق بين الرابطة الأيونية والرابطة التساهمية ؟

أ)انتقال الالكترونات في الأيونية ومشاركة في التساهمية.

ب)كلاهما يعتمد على مشاركة الإلكترونات .

ج)التساهمية تحدث فقط بين الفلزات.

١٥)نمط نص قصير:

١)اكتب اسم المركب CO

_____

LIVEWORKSHEETS