

اختبار في الروابط الكيميائية وأنواع التفاعلات

الرقم الجامعي: ١١٢٥٥٩٤١

الإسم:- إيمان بنت إبراهيم بن سعود المحرزية

اسم الطالب الثلاثي

الرقم الجامعي

(١) نمط الإكمال النصي :

(١) اكتب نوع الرابطة في مركب H_2O

(٢) نمط اختيار من متعدد:

(١) ما نوع الرابطة في $NaCl$

(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)

٥) نمط البحث عن الكلمات:

١) ابحث عن الكلمات التالية في الشبكة:-

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

أيون - رابطة - إلكترون - فلز

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

-ما نوع الرابطة؟

أ) تساهمية

ب) فلزية

ج) أيونية

١٠) نمط اجابة مفتوحة:

١) ما أهمية الروابط الكيميائية في تكوين المركبات؟

١١) نمط استماع :

ماتوع الرابطة التي تحدث نتيجة انتقال الإلكترونات ؟

أ)تساهمية

ب)فلزية

ج)أيونية

١٢) نمط مشغل يوتيوب :

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

أ)أيونية

ب)تساهمية

ج)فلزية

١٣) نمط الرابط الخارجي:

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

-ماتوع 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 الإلكترونات 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