

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:-

أيون - رابطة - إلكترون - فلز

٦) نمط ربط بخط:

١) اربط كل نوع تفاعل بما يناسبه:

رابطه تساهمية	كلوريد الصوديوم
رابطه أيونية	جزيء الماء
رابطه 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

-نحاس

-الحديد

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 :

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

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
