

الرابطة التساهمية

تتشارك إلكترونات الذرات
مشاركة - تقاسم - مساهمة

أحادية

كل ذرة تساهم
بإلكترون واحد

ثنائية

كل ذرة تساهم
بإلكترونين

ثلاثية

كل ذرة تساهم
بثلاث إلكترونات

تتكون من ثلاث إلكترونات
من الذرات المتشاركة.

N₂ نيتروجينتتكون من زوجين
من الإلكتروناتO₂ أكسجينCO₂ ثاني أكسيد
الكربون

تتكون من زوجين

من الإلكترونات

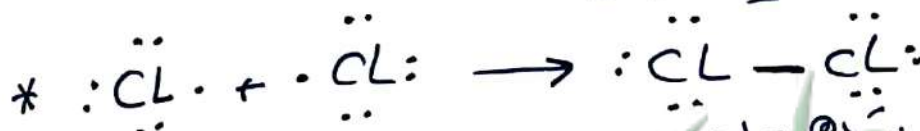
F₂ Cl₂Br₂ I₂

HCl HF

HBr HI

H₂H₂O الماءNH₃ أمونياCH₄ الميثانF₂ جزيء الفلور

تساهمية أحادية

تساهمية أحادية
Cl₂ جزيء الكلور

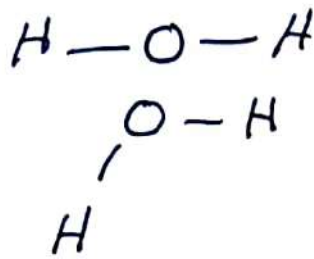
HCl

كلوريد الهيدروجين

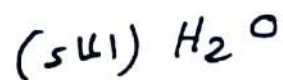
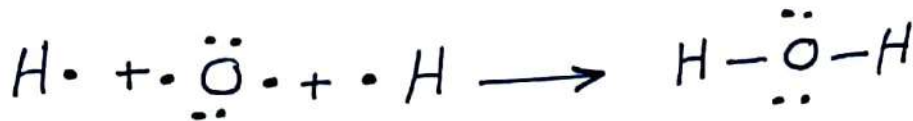
حمض الهيدروكلوريك

60024957

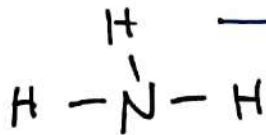
KuwaitTeacher.Com



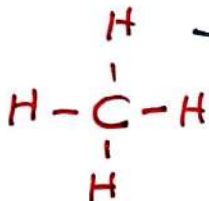
جزء 5



سأطبع أحادي
عدد 1

جزء 5
الأمونيا

سأطبع أحادي
عدد 1

جزء 5
الميثان

سأطبع أحادي
عدد 1

60024957

KuwaitTeacher.Com



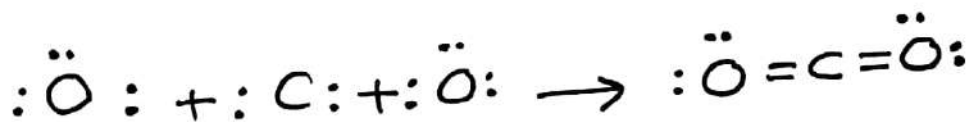
جزيء O_2 الأكسجين :-



O_2
سأحيه شائيت



جزيء (غاز) ثنائي أكسيد الكربون CO_2



CO_2
سأحيه شائيت
عدوهم ١ ؟



جزيء (غاز) نيتروجين N_2

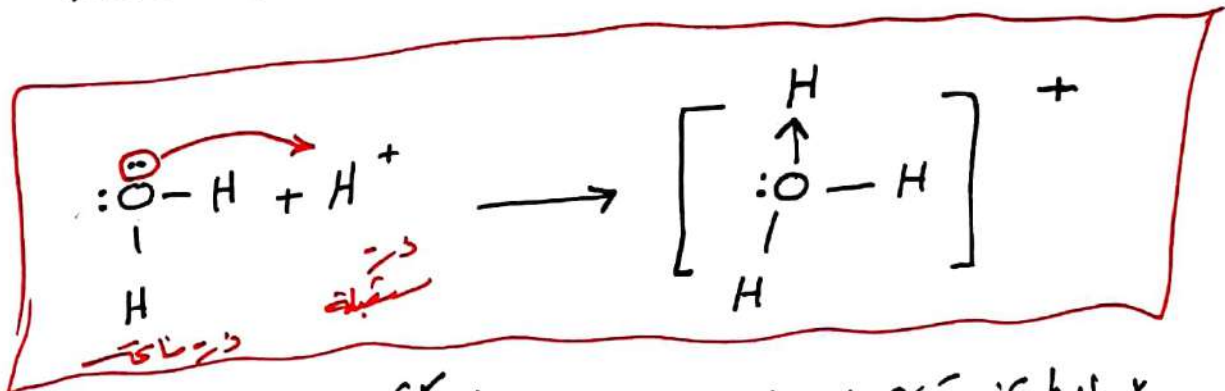
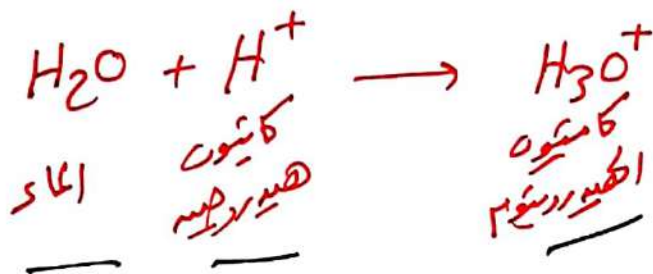


N_2
سأحيه شائيت

الرابطه التساهمية التناصفية

* مصدر الالكترونات للرابطه
ذرة واحدة تساهم بالذرة
المعاني

كاثيون
هيدرونيوم H_3O^+



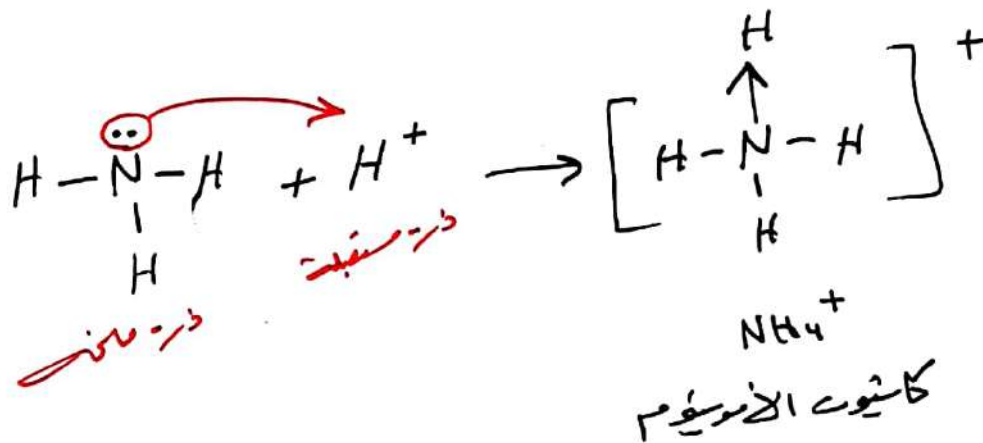
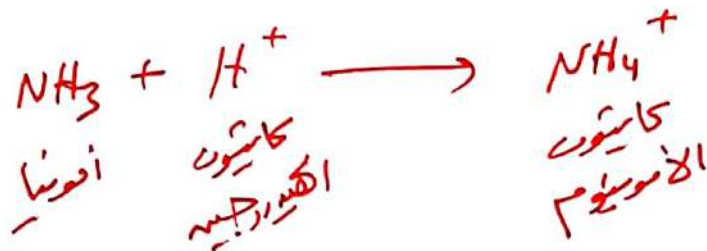
* رابطتين تساهميتين أحاديتين .
* رابطه تساهميه تناصفية .

* عدد نوع الرابطه بين جزيء الماء و كاثيون هيدرونيوم
تساهميه تناصفية

* عدد نوع الرابطه بين كاثيون هيدرونيوم و كاثيون هيدرونيوم
تساهميه تناصفية

و نوع الترابط في

كاتيون الأمونيوم NH_4^+



ثلاث روابط تساهمية أحادية
ورابط تساهمي ثنائية

جزء أول أكسيد الكربون CO



60024957

