

الروابط الكيميائية

الرابط التساهمية

الرابط الأيوني

الأحادية (-)	الثنائية (=)	الثلاثية (≡)	التناسقية (←)
هي رابطة يتقاسم فيها زوج من الذرات زوج من الإلكترونات	هي رابطة يتقاسم فيها زوج من الذرات زوجين من الإلكترونات	هي رابطة يتقاسم فيها زوج من الذرات ثلاث أزواج من الإلكترونات	رابطة تساهم فيها ذرة واحدة بكل من الإلكترونات الرابطة
<p>مُسْتَعِيناً بالترتيبات الإلكترونية النقطية حدد اسم وصيغة المركب الناتج من اتحاد الصوديوم ($_{11}\text{Na}$) مع الكلور ($_{17}\text{Cl}$)</p> <p> $\text{Na} + \cdot\ddot{\text{Cl}}: \longrightarrow \text{Na}^+ : \ddot{\text{Cl}}:^-$ </p> <p>(كلوريد الصوديوم NaCl)</p> <p>مُسْتَعِيناً بالترتيبات الإلكترونية النقطية حدد اسم وصيغة المركب الناتج من اتحاد البوتاسيوم ($_{19}\text{K}$) مع الأكسجين ($_{8}\text{O}$)</p> <p> $\text{K} + \cdot\ddot{\text{O}}: \longrightarrow \text{K}^+ :\ddot{\text{O}}:^{2-}$ </p> <p>(أكسيد البوتاسيوم K_2O)</p> <p>مُسْتَعِيناً بالترتيبات الإلكترونية النقطية حدد اسم وصيغة المركب الناتج من اتحاد النيتروجين ($_{7}\text{N}$) مع المغنيسيوم ($_{12}\text{Mg}$)</p> <p> $\text{Mg} + \cdot\ddot{\text{N}}: \longrightarrow \text{Mg}^{2+} :\ddot{\text{N}}:^{3-}$ </p> <p>(نيتريد المغنيسيوم Mg_3N_2)</p>	<p>مُسْتَعِيناً بالترتيبات الإلكترونية النقطية حدد اسم وصيغة المركب الناتج من اتحاد الفلور</p> <p> $\cdot\ddot{\text{F}}: + \cdot\ddot{\text{F}}: \longrightarrow :\ddot{\text{F}}:\ddot{\text{F}}: \text{ أو } \ddot{\text{F}} - \ddot{\text{F}}:$ </p> <p>جزء فلور</p> <p>مُسْتَعِيناً بالترتيبات الإلكترونية النقطية حدد اسم وصيغة المركب الناتج من اتحاد الهيدروجين مع الكلور</p> <p> $\text{H} + \cdot\ddot{\text{Cl}}: \longrightarrow \text{H} : \ddot{\text{Cl}}:$ </p> <p>(كلوريد الهيدروجين HCl)</p> <p>مُسْتَعِيناً بالترتيبات الإلكترونية النقطية حدد اسم وصيغة المركب الناتج من اتحاد الهيدروجين مع الأكسجين</p> <p> $2\text{H} + :\ddot{\text{O}}: \longrightarrow \begin{array}{c} :\ddot{\text{O}}:\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array} \text{ أو } \begin{array}{c} :\ddot{\text{O}} - \text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$ </p> <p>جزء الماء</p>	<p>مُسْتَعِيناً بالترتيبات الإلكترونية النقطية حدد اسم وصيغة المركب الناتج من اتحاد الأكسجين</p> <p> $\cdot\ddot{\text{O}}: + \cdot\ddot{\text{O}}: \longrightarrow :\ddot{\text{O}}:\ddot{\text{O}}: \text{ أو } \ddot{\text{O}} = \ddot{\text{O}}:$ </p> <p>جزء الأكسجين</p> <p>مُسْتَعِيناً بالترتيبات الإلكترونية النقطية حدد اسم وصيغة المركب الناتج من اتحاد الكربون مع الأكسجين</p> <p> $\cdot\ddot{\text{C}}: + 2:\ddot{\text{O}}: \longrightarrow \text{O} = \text{C} = \text{O}$ </p> <p>جزء ثاني أكسيد الكربون</p> <p>(ثاني أكسيد الكربون CO_2)</p>	<p>مُسْتَعِيناً بالترتيبات الإلكترونية النقطية حدد اسم وصيغة المركب الناتج من اتحاد النيتروجين</p> <p> $\cdot\ddot{\text{N}}: + \cdot\ddot{\text{N}}: \longrightarrow :\ddot{\text{N}}:\ddot{\text{N}}: \text{ أو } \text{N} \equiv \text{N}:$ </p> <p>جزء النيتروجين</p> <p>مُسْتَعِيناً بالترتيبات الإلكترونية النقطية حدد اسم وصيغة المركب الناتج من اتحاد الهيدروجين مع النيتروجين</p> <p> $\text{H}^+ + \cdot\ddot{\text{N}}:\text{H} \longrightarrow \left[\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}:\ddot{\text{N}}:\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array} \right]^+ \text{ أو } \text{H} - \text{N}^+ - \text{H}$ </p> <p>كاتيون الأمونيوم</p> <p>مُسْتَعِيناً بالترتيبات الإلكترونية النقطية حدد اسم وصيغة المركب الناتج من اتحاد الهيدروجين مع الأكسجين</p> <p> $\text{H}^+ + \cdot\ddot{\text{O}}:\text{H} \longrightarrow \left[\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}:\ddot{\text{O}}:\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array} \right]^+$ </p> <p>كاتيون الهيدرونيوم</p>