

الإسم: _____ ورقة عمل "الصيغة الجزيئية" للصف التاسع شعفاط الرسمية للبنات أ

س ١. أكتب الصيغة الجزيئية للمركبات التالية:-

<p>بروميد الزارصين</p> $\begin{array}{cc} \text{Zn} & \text{Br} \\ +2 & -1 \end{array}$ <p>ZnBr_2</p>	<p>أكسيد الألمنيوم</p> $\begin{array}{cc} \text{Al} & \text{O} \\ +3 & -2 \end{array}$ <p>Al_2O_3</p>	<p>هيدروكسيد الكالسيوم</p> $\begin{array}{cc} \text{Ca} & \text{OH} \\ +2 & -1 \end{array}$ <p>Ca(OH)_2</p>
<p>نترات الفضة</p> $\begin{array}{cc} \text{Ag} & \text{NO}_3 \\ +1 & -1 \end{array}$ <p>AgNO_3</p>	<p>أكسيد الصوديوم</p> $\begin{array}{cc} \text{Na} & \text{O} \\ +1 & -2 \end{array}$ <p>Na_2O</p>	<p>نترات البوتاسيوم</p> $\begin{array}{cc} \text{K} & \text{NO}_3 \\ +1 & -1 \end{array}$ <p>KNO_3</p>
<p>يوديد المغنيسيوم</p> $\begin{array}{cc} \text{Mg} & \text{I} \\ +2 & -1 \end{array}$ <p>MgI_2</p>	<p>كربونات البوتاسيوم</p> $\begin{array}{cc} \text{K} & \text{CO}_3 \\ +1 & -2 \end{array}$ <p>K_2CO_3</p>	<p>نترات الامونيوم</p> $\begin{array}{cc} \text{NH}_4 & \text{NO}_3 \\ +1 & -1 \end{array}$ <p>NH_4NO_3</p>
<p>نيتريد الحديد</p> $\begin{array}{cc} \text{Fe} & \text{N} \\ +3 & -3 \end{array}$ <p>FeN</p>	<p>فلوريد الباريوم</p> $\begin{array}{cc} \text{Ba} & \text{F} \\ +2 & -1 \end{array}$ <p>BaF_2</p>	<p>بيكربونات الصوديوم</p> $\begin{array}{cc} \text{Na} & \text{HCO}_3 \\ +1 & -1 \end{array}$ <p>NaHCO_3</p>
<p>هيدروكسيد الباريوم</p> $\begin{array}{cc} \text{Ba} & \text{OH} \\ +2 & -1 \end{array}$ <p>Ba(OH)_2</p>	<p>كلوريد الزارصين</p> $\begin{array}{cc} \text{Zn} & \text{Cl} \\ +2 & -1 \end{array}$ <p>ZnCl_2</p>	<p>ثاني أكسيد الكربون</p> $\begin{array}{cc} \text{C} & \text{O} \\ +4 & -2 \end{array}$ <p>CO_2</p>

<p>كبريتات النحاسيك</p> $\begin{array}{cc} \text{Cu} & \text{SO}_4 \\ +2 & -2 \end{array}$ <p>CuSO_4</p>	<p>كلوريد الامونيوم</p> $\begin{array}{cc} \text{NH}_4 & \text{Cl} \\ +1 & -1 \end{array}$ <p>NH_4Cl</p>	<p>بروميد الفضة</p> $\begin{array}{cc} \text{Ag} & \text{Br} \\ +1 & -1 \end{array}$ <p>AgBr</p>
<p>أكسيد الحديدوز</p> $\begin{array}{cc} \text{Fe} & \text{O} \\ +2 & -2 \end{array}$ <p>FeO</p>	<p>أكسيد الحديدك</p> $\begin{array}{cc} \text{Fe} & \text{O} \\ +3 & -2 \end{array}$ <p>Fe_2O_3</p>	<p>كربونات المغنيسيوم</p> $\begin{array}{cc} \text{Mg} & \text{CO}_3 \\ +2 & -2 \end{array}$ <p>MgCO_3</p>
<p>حامض الهيدروكلوريك</p> $\begin{array}{cc} \text{H} & \text{Cl} \\ +1 & -1 \end{array}$ <p>HCl</p>	<p>حامض النيتريك</p> $\begin{array}{cc} \text{H} & \text{NO}_3 \\ +1 & -1 \end{array}$ <p>HNO_3</p>	<p>حامض الكبريتيك</p> $\begin{array}{cc} \text{H} & \text{SO}_4 \\ +1 & -2 \end{array}$ <p>H_2SO_4</p>

س ٢. أكتب أسماء المركبات التالية:-

<p>CuO</p> $\begin{array}{cc} \text{Cu} & \text{O} \\ +2 & -2 \end{array}$ <p>أكسيد النحاسيك</p>	<p>NH_4OH</p> $\begin{array}{cc} \text{NH}_4 & \text{OH} \\ +1 & -1 \end{array}$ <p>هيدروكسيد الامونيوم</p>	<p>HNO_3</p> $\begin{array}{cc} \text{H} & \text{NO}_3 \\ +1 & -1 \end{array}$ <p>حامض النيتريك</p>
<p>KMnO_4</p> $\begin{array}{cc} \text{K} & \text{MnO}_4 \\ +1 & -1 \end{array}$ <p>بيرمنغنات البوتاسيوم</p>	<p>NaOH</p> $\begin{array}{cc} \text{Na} & \text{OH} \\ +1 & -1 \end{array}$ <p>هيدروكسيد الصوديوم</p>	<p>AgCl</p> $\begin{array}{cc} \text{Ag} & \text{Cl} \\ +1 & -1 \end{array}$ <p>كلوريد الفضة</p>

LiHSO_4 $\text{Li} \quad \text{HSO}_4$ $+1 \quad -1$ بياكربونات الليثيوم	K_2SO_4 $\text{K} \quad \text{SO}_4$ $+1 \quad -1$ كبريتات البوتاسيوم	$\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ $\text{Mg} \quad \text{NO}_3$ $+2 \quad -1$ نترات المغنيسيوم
Na_2S $\text{Na} \quad \text{S}$ $+1 \quad -2$ كبريتيد الصوديوم	KI $\text{K} \quad \text{I}$ $+1 \quad -1$ يوديد البوتاسيوم	FeCO_3 $\text{Fe} \quad \text{CO}_3$ $+2 \quad -2$ كربونات الحديدوز