

## ورقة عمل علاجية في درس الصيغ الكيميائية

### للفف الثامن في مادة العلوم والحياة

الهدف العلاجي الأول:

أن يسمي ذرات العناصر اللافلزية في الصيغة الكيميائية

التسمية في الصيغة الكيميائية	العنصر اللافلزي	التسمية في الصيغة الكيميائية	العنصر اللافلزي
.....	Br	كلوريد	Cl
.....	I	فلوريد	F
.....	N	.....	O
.....	P	.....	S

الهدف العلاجي الثاني :

أن يكتب الصيغة الكيميائية للمركبات الآتية :

كلوريد الصوديوم	أكسيد البوتاسيوم	كبريتيد البوتاسيوم	فلوريد الليثيوم

الهدف العلاجي الثالث :

أن يفرق بين اللافلزات والمجموعات الأيونية في الصيغة الكيميائية :

أكسيد الصوديوم	هيدروكسيد الصوديوم	كبريتيد البوتاسيوم	كبريتات البوتاسيوم
نيتريد المغنيسيوم	نترات المغنيسيوم	كربونات الصوديوم	بيكربونات الصوديوم (كربونات الصوديوم الهيدروجينية)

الهدف العلاجي الثالث:

أن يختصر التكافؤ لأبسط صورة في الصيغة الكيميائية :

أكسيد المغنيسيوم	كربونات الكالسيوم	كبريتات المغنيسيوم	نيتريد الألمونيوم

الهدف العلاجي الرابع :

أن يضع أقواسا حول المجموعة الذرية في حال ضربها بتكافؤ 2 أو 3 .

هيدروكسيد الكالسيوم	بيكربونات الكالسيوم	كبريتات الألمونيوم
كبريتات الألمونيوم	نترات الألمونيوم	نترات المغنيسيوم

الهدف العلاجي الخامس:

أن يميز الأرقام اللاتينية المصاحبة لصيغ المركبات التي تحتوي على عناصر لها أكثر من رقم تكافؤ مثل الحديد والنحاس .

هيدروكسيد الحديد III	كبريتيد الحديد II	كبريتات الحديد II	نترات النحاس I
أكسيد الحديد III	أكسيد الحديد II	كبريتات النحاس II	أكسيد النحاس I

الهدف العلاجي السادس:

أن يسمي المركبات الكيميائية الآتية بدلالة الصيغة الكيميائية.

الصيغة الكيميائية	اسم المركب	الصيغة الكيميائية	اسم المركب
$ZnCO_3$		$NH_4Cl$	
$Mg(OH)_2$		$NaI$	
$CaCO_3$		$NO$	
$AlCl_3$		$NaNO_3$	
$NH_4CO_3$		$HCl$	
$Ca(HCO_3)_2$		$CO_2$	

اختر الاجابة الصحيحة:

- 1- الاسم الكيميائي للمركب  $CuO$  (أكسيد النحاس - أكسيد النحاس I - أكسيد النحاس II)
- 2- الاسم الكيميائي للمركب  $Cu_2O$  (أكسيد النحاس - أكسيد النحاس I - أكسيد النحاس II)
- 3- الاسم الكيميائي للمركب  $Fe_2O_3$  (أكسيد الحديد - أكسيد الحديد I - أكسيد الحديد III)
- 4- الاسم الكيميائي للمركب  $FeO$  (أكسيد الحديد - أكسيد الحديد II - أكسيد الحديد III)

إشراف المشرف التربوي : أ. خالد أبو رجيلة.

إعداد المعلمة : أمل أبو زايد .