ورقة عمل علاجية في درس الصيغ الكيميائية

للصف الثامن في مادة العلوم والحياة

الهدف العلاجي الأول:

أن يسمي ذرات العناصر اللافلزية في الصيغة الكيميائية

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

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 الأمونيوم |
|  |  |  |
| 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 الحديدII  | كبريتات الحديد II | نترات النحاسI  |
|  |  |  |  |
| أكسيد الحديدIII  | 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 |
| ZnCO3 |  | NH4Cl |  |
| Mg(OH)2 |  | NaI |  |
| CaCO3 |  | NO |  |
| AlCl3 |  | NaNO3 |  |
| NH4CO3 |  | HCl |  |
| Ca(HCO3)2 |  | CO2 |  |

اختر الاجابة الصحيحة:

1. الاسم الكيميائي للمركب CuO (أكسيد النحاس - أكسيد النحاس I – أكسيد النحاس II)
2. الاسم الكيمائي للمركب Cu2O ( أكسيد النحاس – أكسيد النحاس I - أكسيد النحاس I )
3. الاسم الكيمائي للمركب Fe2O3 ( أكسيد الحديد – أكسيد الحديد I – أكسيد الحديد III )
4. الاسم الكيمائي للمركبFeO ( أكسيد الحديد – أكسيد الحديد II – أكسيد الحديد III )

إعداد المعلمة : أمل أبو زايد . إشراف المشرف التربوي : أ. خالد أبو رجيلة.