



قسم العلوم

## عنوان الدرس: تسمية المركبات

**الهدف:** أن يميز الطالب الاسم الكيميائي للمركبات

وحدة تعليمية حول تسمية المركبات



عمل الأستاذة: فاطمة عبد الجليل – ثالث إعدادي

# تسهيبة المر كبات الكيمياء

إعداد و تقديم: أ. فاطمة عبد الجليل حسن

# الأهداف

أن تميز الطالبة الاسم الكيميائي للمركبات التي تحتوي على  
مجموعات ذرية

1

تسمى المجموعة الذرية باسمه العنصر مع  
(إضافة ات)

النسوية	المجموعة
نترات	$\text{NO}_3$
كلورات	$\text{ClO}_3$
كبريتات	$\text{SO}_4$
كربونات	$\text{CO}_3$
فوسفات	$\text{PO}_4$
هيدروكسيد	$\text{OH}$
أمونيوم	$\text{NH}_4$

استراتيجية السرد  
القصصي



الثقافة اللغوية  
الإبداع



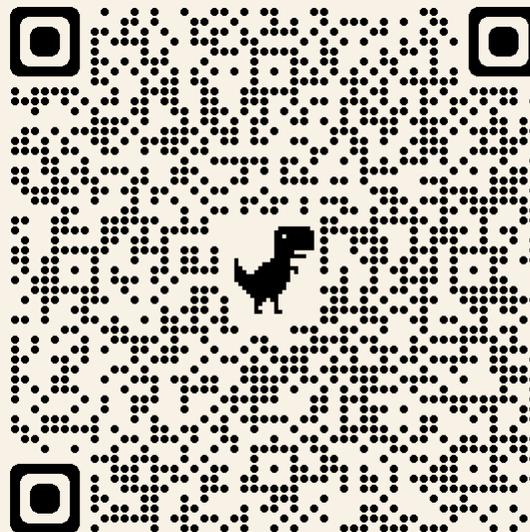


# بالإستعانة بالكتاب المدرسي صفحة 146 انظري الجدول الثاني لمعرفة المجموعات الذرية وتسمياتها

[https://www.edunet.bh/e\\_content/level\\_2/stage\\_9/subject\\_ID\\_5/Part\\_2/e\\_books/Sciences-G9-P2-2020/Sciences-G9-P2-2020/files/assets/basic-html/page-149.html](https://www.edunet.bh/e_content/level_2/stage_9/subject_ID_5/Part_2/e_books/Sciences-G9-P2-2020/Sciences-G9-P2-2020/files/assets/basic-html/page-149.html)



إرشادات الأمن  
السيبراني بعدم فتح  
المواقع الإلكترونية  
من أشخاص  
مجهولة



مصادر تعليمية للطالب

## تكافؤات بعض العناصر والمجموعات الذرية

الجدول ( ١ ) رموز بعض العناصر وتكافؤاتها

العنصر	الرمز	الشحنة	التكافؤ	العنصر	الرمز	الشحنة	التكافؤ
الهيدروجين	H	+1	1	الكبريت	S	2,4,6	2,4,6
الليثيوم	Li	+1	1	الكلور	Cl	-1	1
الكربون	C	2,4	2,4	البوتاسيوم	K	+1	1
النيتروجين	N	3,5	3,5	الكالسيوم	Ca	+2	2
الأكسجين	O	-2	2	الزنك (الخاصين)	Zn	+2	2
الفلور	F	-1	1	الفضة	Ag	+1	1
الصوديوم	Na	+1	1	النحاس	Cu	+1, +2	1, 2
المغنيسيوم	Mg	+2	2	الحديد	Fe	+2, +3	2, 3
الألمنيوم	Al	+3	3	الفسفور	P	3	3

الجدول ( ٢ ) الصيغ الكيميائية الرمزية  
لبعض المجموعات الذرية وتكافؤاتها

المجموعة الذرية	الصيغة الكيميائية	التكافؤ
هيدروكسيد	OH <sup>-1</sup>	1
أمونيوم	NH <sub>4</sub> <sup>+1</sup>	1
نترات	NO <sub>3</sub> <sup>-1</sup>	1
كلورات	ClO <sub>3</sub> <sup>-1</sup>	1
كبريتات	SO <sub>4</sub> <sup>-2</sup>	2
كربونات	CO <sub>3</sub> <sup>-2</sup>	2
فوسفات	PO <sub>4</sub> <sup>-3</sup>	3



كيف يمكن تسمية المركب الكهيميائي الذي  
يحتوي على مجموعة ذرية ؟

المعلمة الصغيرة



هيدروكسيد الكالسيوم

المعلمة الصغيرة



كربونات البوتاسيوم

المعلمة الصغيرة

$CaSO_4$

كبريتات الكالسيوم

نشاط تدريبي (تمايز)  
استراتيجية الدققة الواحدة

اختاري أحد الاسئلة و أجبي عنه خلال دقيقة واحدة فقط

اكتبي النسوية للصيغة  
الكيميائية التالية  
 $Al(NO_3)$

نترات الألمنيوم

مستعينة بالجدول ، اكتبي  
تسمية المركب  
 $MgSO_4$

الصيغة الكيميائية	المجموعة الذرية أو العنصر
Mg	المغنيسيوم
$SO_4$	كبريتات
$CO_3$	كربونات
Na	الصوديوم

مقبس من امتحان نهائي

النسوية الكيميائية  
للمركب KOH :

1. كبريتات الصوديوم
2. هيدروكسيد البوتاسيوم
3. كربونات الفضة



كبريتات المغنيسيوم



ما هو الاسم  
الكيميائي للصيغة  
الكيميائية التالية



هيدروكسيد  
الأمونيوم



# نشاط تقييمي تقييم ذاتي

3 دقائق

ستظهر لك مجموعة من أسئلة  
الاختيار من متعدد... اختاري الإجابة  
الصحيحة

1

لديك دقيقة واحدة للإجابة عن كل سؤال

2

بعد انتهاء الوقت، ارفعي السبورة أو ارسلي  
الإجابة في صندوق المحادثات

3



نشاط تقييمي  
تقييم ذاتي

3 دقائق

التسمية الكيميائية لهذا المركب LiOH

3

هيدروكسيد  
الليثيوم

2

نترات  
البوتاسيوم

1

كبريتات  
الماغنيسيوم

نشاط تقييمي  
تقييم ذاتي

3 دقائق

التسمية الكيميائية لهذا المركب  $KNO_3$

3  
كبيرتات  
الألمنيوم

2  
هيدروكسيد  
الصوديوم

1  
نترات  
البوتاسيوم

نشاط تقييمي  
تقييم ذاتي

3 دقائق

التسمية الكيميائية لهذا المركب  $MgCO_3$

3

هيدروكسيد  
الليثيوم

2

كربونات  
الماغنيسيوم

1

كبريتات  
الماغنيسيوم