

F^{-}	فلوريد	$C_2H_3O_2^{-}$	أستات	Na^{+}	صوديوم
Cl^{-}	كلوريد	O^{2-}	أكسيد	K^{+}	بوتاسيوم
Br^{-}	بروميد	S^{2-}	كبريتيد	Li^{+}	ليثيوم
I^{-}	يوديد	SO_4^{2-}	كبريتات	NH_4^{+}	أمونيوم
OH^{-}	هيدروكسيد	CO_3^{2-}	كربونات	Ba^{2+}	باريوم
ClO^{-}	هيبوكلوريت	N^{3-}	نيتريد	Ca^{2+}	كالسيوم
NO_3^{-}	نترات	P^{3-}	فوسفيد	Mg^{2+}	مغنيسيوم
HCO_3^{-}	كربونات هيدروجينية	PO_4^{3-}	فوسفات	Al^{3+}	ألومنيوم

جدول (11)

بعض الأنيونات والكاتيونات المعروفة

* كتابة الصيغة الكيميائية *
مبدأ

* كتابة الصيغة الكيميائية دون استخدام الترتيب
 النقطة:
 (في هذه الحالة يكون معطينا التكافؤات)

١: تنزل أعداد التكافؤ دون اهتمام بالإشارة؛ تكون موجبة (الأعداد).

٢: ثم نضرب ضرباً تبادلياً.

٣: ثم يكتب الكاتيون أولاً (الموجب) ثم يكتب
 الأنيون (السالبة) ويكتب رقم
 التكافؤ.

ملحظة:

هذا الدرس يعتبر من أهم الدروس في مادة
 الكيمياء؛ وحتى تتقنه كتابة الصيغ الكيميائية يجب
 أنه يكون هناك تدريب على كثير من الأمثلة التي
 تتعلق بهذا الدرس.

* أمثلة: *
 كتب الصيغة الكيميائية للصيغة:

١: S^{2-} ، K^{+}

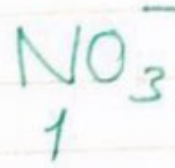
	S^{2-}	K^{+}
→ أول خطوة	2	1
→ ثاني خطوة	1	2

→ ثالث خطوة K_2S

↓
 ** (الواحد لا يكتب)

* أمثلة: كتبت وصيغة الليثيائية للملح:

أ: نترات البوتاسيوم

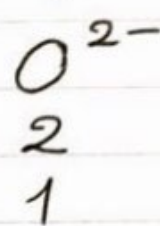
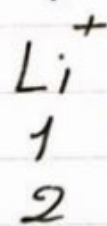


← هذه الرموز موجودة في جدول (11) صفحة (٧٢) مهم جداً جداً

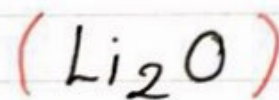


* ~~~~~ *

ب: أكسيد الليثيوم

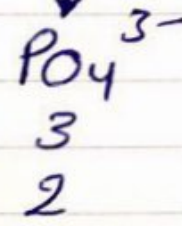
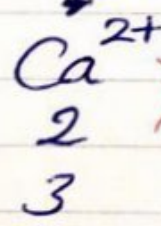


تخفض - النواة اف ١



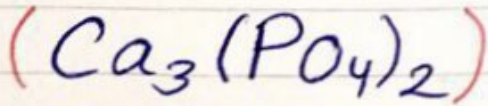
* ~~~~~ *

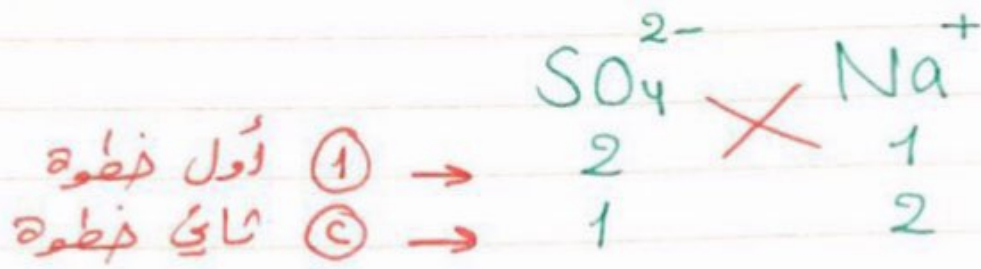
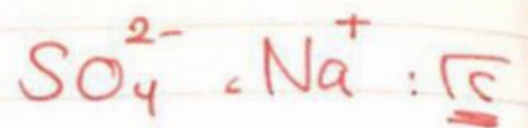
ج: فوسفات الكالسيوم



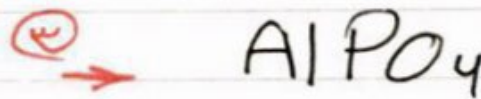
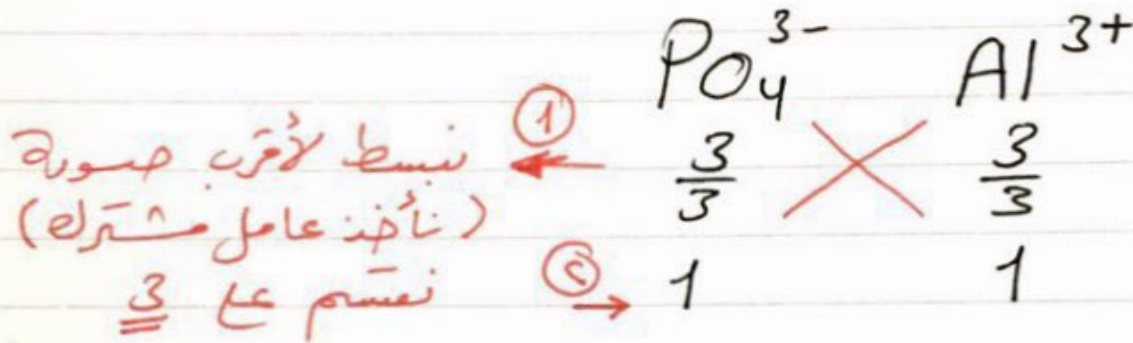
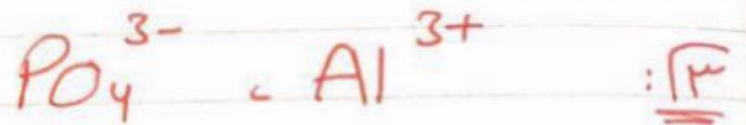
* ملاحظة!

← نضع المجموعة الذرية داخل قوسية عند كتابة الأرقام التفاضلية (المتأقن المتصادي لا يكتب)





~~~~~\*



~~~~~\*

* ملاحظة هامة:

١: يجب أن تكون النسبة بين الذرات هي أبسط صورة.

٢: المركب الناتج يكون متعادلاً. (ليس عليه إشارة).