[#فائدة\_للأستاذ\_فقط](https://www.facebook.com/hashtag/%D9%81%D8%A7%D8%A6%D8%AF%D8%A9_%D9%84%D9%84%D8%A3%D8%B3%D8%AA%D8%A7%D8%B0_%D9%81%D9%82%D8%B7?source=feed_text&epa=HASHTAG) : [#لماذا\_كلمة\_احصائية\_بدل\_جزيئية\_رغما\_انهما\_متشابهان](https://www.facebook.com/hashtag/%D9%84%D9%85%D8%A7%D8%B0%D8%A7_%D9%83%D9%84%D9%85%D8%A9_%D8%A7%D8%AD%D8%B5%D8%A7%D8%A6%D9%8A%D8%A9_%D8%A8%D8%AF%D9%84_%D8%AC%D8%B2%D9%8A%D8%A6%D9%8A%D8%A9_%D8%B1%D8%BA%D9%85%D8%A7_%D8%A7%D9%86%D9%87%D9%85%D8%A7_%D9%85%D8%AA%D8%B4%D8%A7%D8%A8%D9%87%D8%A7%D9%86?source=feed_text&epa=HASHTAG) ..  
الصيغة الاحصائية تتشابه مع الجزيئية في ان كلاهما يكتب [#بنوع](https://www.facebook.com/hashtag/%D8%A8%D9%86%D9%88%D8%B9?source=feed_text&epa=HASHTAG) الذرات الموجودة فيه .. ويختفان في [#العدد](https://www.facebook.com/hashtag/%D8%A7%D9%84%D8%B9%D8%AF%D8%AF?source=feed_text&epa=HASHTAG) ...

✓فمثلا +Na و-Cl رغم تكررهما في البلورة وارتباطهما بروابط شاردية الا اننا نكتب NaCl مختصرة بدل Na¹²Cl¹² (في البلورة الاصطلاحية)  
" وهذه الصيغة خاصة بالمركبات الشاردية" ...  
✓ اما في الجزيئية نكتب كل الذرات N2H2 مادامت متصلة ببعضها بروابط جزيئية ولانكتب NH مختصرة ...  
"وهذه خاصة بالمركبات الجزيئية"

