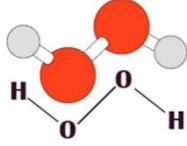


ورقة عمل الصيغة الأولية والجزيئية جزء ١

نشاط ١ :

مركب فوق أكسيد الهيدروجين صيغته الكيميائية H_2O_2 , اكتب النسبة بين ذراته ثم بسّطها.



Hydrogen Peroxide
Chemical Structure

الصيغة العلمية :

بالتعاون مع زميلاتك بالمجموعة :

اكتب بأسلوبك الخاص مفهومك للصيغتين الأولية والجزيئية .

الصيغة التجريبية	الصيغة الأولية

طريقة حساب الصيغة الأولية من التركيب النسبي المئوي :

استراتيجية المنظم المتقدم الشارح – مجموعات تعاونية

احسبي الصيغة الأولية من التركيب النسبي المئوي لمركب فيه النسب لعناصره كالتالي:

C = 48.64 % و O = 43.2% و H = 8.16%

الكتل الذرية (C=12 و O=16 و H=1)

طبقي الخطوات الآتية (مع مجموعتك)

١/ نحسب عدد مولات كل عنصر بضرب كتلة العنصر في مقلوب الكتلة المولية له .

.....

.....

.....

.....

٢ / نبسط القيم بالقسمة على أصغر قيمة مولية.

.....

.....

.....

٣ / نضرب القيم البسيطة التي حصلنا عليها في (٢) لنحصل على أعداد صحيحة .

.....

.....

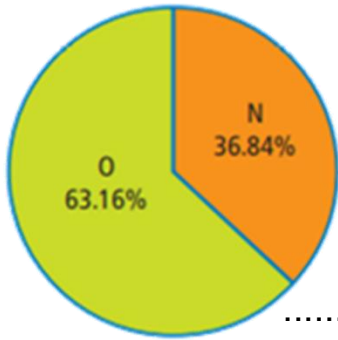
.....

٤ / نحصل على أبسط قيم صحيحة ونكتب الصيغة الأولية .

.....

نشاط تطبيقي : (مجموعات ثنائية):

في الرسم البياني المجاور التركيب النسبي المئوي لمادة صلبة زرقاء, فما الصيغة الأولية لها ؟
علماً بأن (N=14 , O=16)



.....

.....

.....

.....

الواجب المنزلي:

ما الصيغة الأولية لمركب يحتوي على 35.9% من الألمنيوم و64.02% من الكبريت.

