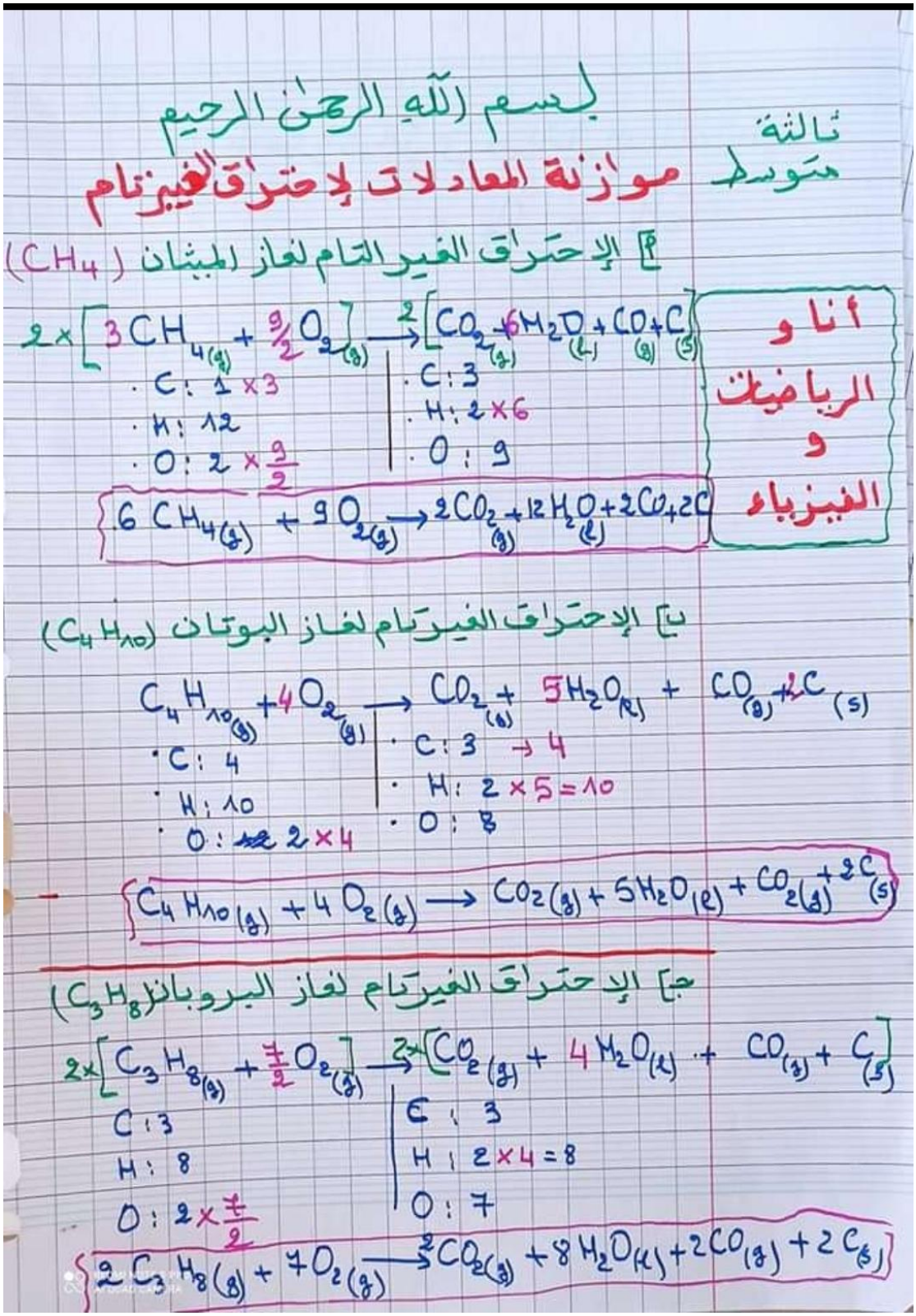

بسم الله الرحمن الرحيم
ثالثة متوسط
موازنة المعادلات لإحتراق الغير تام
أ) الإحتراق الغير التام لغاز الميثان (CH_4)
$2\times\left[3CH_{4(g)} + \frac{9}{2}O_{2(g)}\right] \rightarrow 2\left[CO_{2(g)} + 6H_2O_{(l)} + CO_{(g)} + C_{(s)}\right]$
· C: 1×3
· H: 12
· O: 2×9/2
· C: 3
· H: 2×6
· O: 9
$6\,CH_{4(g)} + 9\,O_{2(g)} \rightarrow 2CO_{2(g)} + 12H_2O_{(l)} + 2CO + 2C$
أنا و الرياضيات و الفيزياء
ب) الإحتراق الغير تام لغاز البوتان (C_4H_{10})
$C_4H_{10(g)} + 4O_{2(g)} \rightarrow CO_{2(g)} + 5H_2O_{(l)} + CO_{(g)} + 2C_{(s)}$
· C: 4
· H: 10
· O: 2×4
· C: 3 → 4
· H: 2×5=10
· O: 8
$C_4H_{10(g)} + 4\,O_{2(g)} \rightarrow CO_{2(g)} + 5H_2O_{(l)} + CO_{2(g)} + 2C_{(s)}$
ج) الإحتراق الغير تام لغاز البروبان (C_3H_8)
$2\times\left[C_3H_{8(g)} + \frac{7}{2}O_{2(g)}\right] \rightarrow 2\left[CO_{2(g)} + 4H_2O_{(l)} + CO_{(g)} + C_{(s)}\right]$
C: 3
H: 8
O: 2×7/2
C: 3
H: 2×4=8
O: 7
$2\,C_3H_{8(g)} + 7\,O_{2(g)} \rightarrow 2CO_{2(g)} + 8H_2O_{(l)} + 2CO_{(g)} + 2C_{(s)}$


ثالثة متوسط
بسم الله الرحمن الرحيم
رموز بعض العناصر التي يجب حفظها
العنصر | رمزه | العنصر | رمزه
هيدروجين H | صوديوم Na
الأكسجين O | مغنسيوم Mg
كربون C | رصاص Pb
الآزوت N | زئبق Hg
كلور Cl | بروم Br
كبريت S | هيليوم He
حديد Fe | نيون Ne
نحاس Cu | فسفور P
فضة Ag | سيليكون Si
زنك Zn | يود I
ألومنيوم Al | ليثيوم Li
بوتاسيوم K
كالسيوم Ca
أنا و الرياضيات و الفيزياء
REDMI NOTE 8 PRO
AI QUAD CAMERA