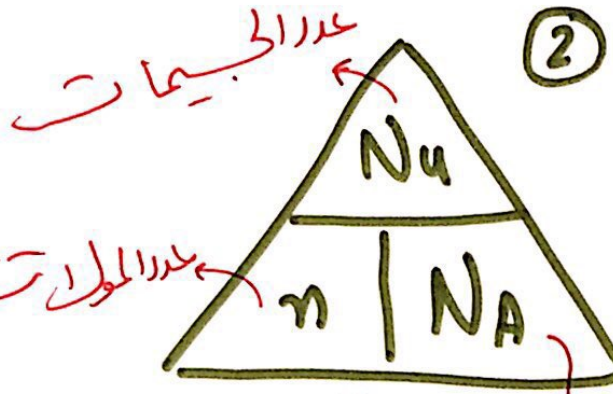
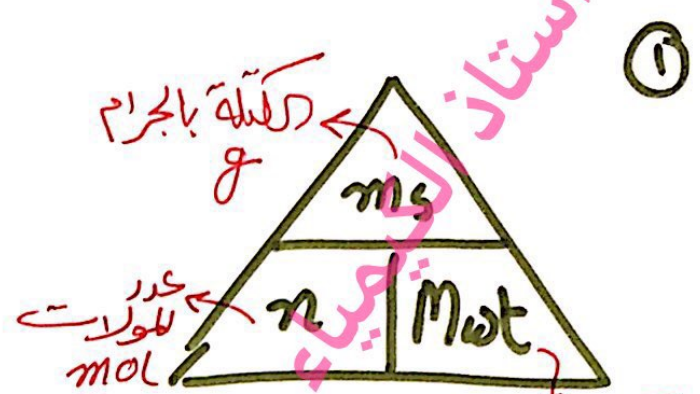


قوانين الكيمياء الفيزيائية



عدد أفوجادرو 6×10^{23}



كتلة المولية g/mol

عدد ذرات العنصر في المركب = $Nu \times$ عدد الذرات في الصيغة
 عدد وحدات المركب

النسبة المئوية للعنصر = $\frac{100 \times \text{الكتلة الذرية} \times \text{عدد الذرات في الصيغة}}{Mwt}$

النسبة المئوية للعنصر = $\frac{100 \times \text{كتلة العنصر}}{\text{كتلة المركب}}$

النسبة المئوية للنتائج = $\frac{100 \times \text{كتلة الفعيلة}}{\text{كتلة التقريب}}$

المضاعف = $\frac{\text{كتلة المولية الجزيئية}}{Mwt}$
 كتلة المولية الأولية $\rightarrow M$ أولية

لأن عدد مرات تكرار الصيغة الأولية في الصيغة الجزيئية

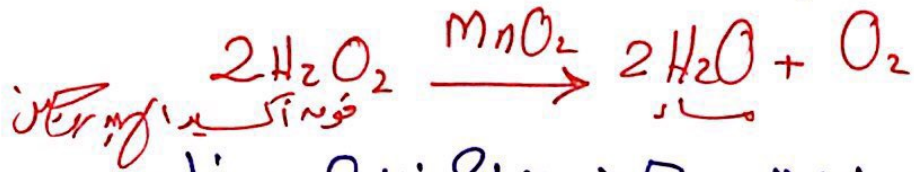
Insta@thechemistry.tutor

أستاذ الكيمياء
محمد جبريل

①

صفات الصف العاشر في

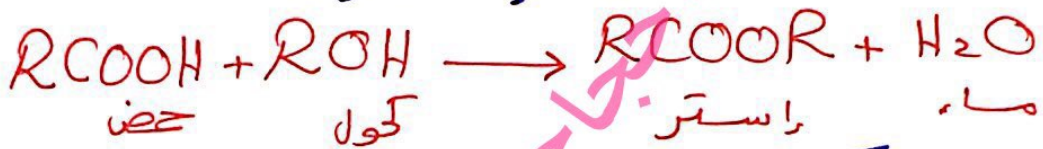
1- تملك قوه اكسيد الهيدروجين في وجود ثاني اكسيد المنجنيز.



2- تفاعل ايتروجين مع غاز الهيدروجين و انتاج غاز الامونيا :



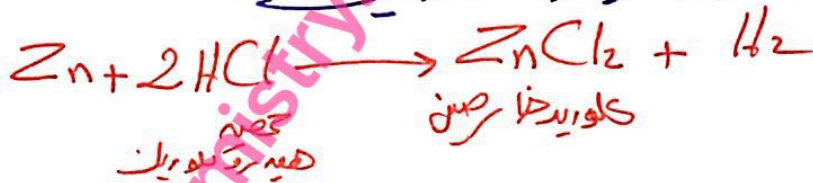
3- تفاعل الحمض مع الكحول وتكوين الايستر والماء.



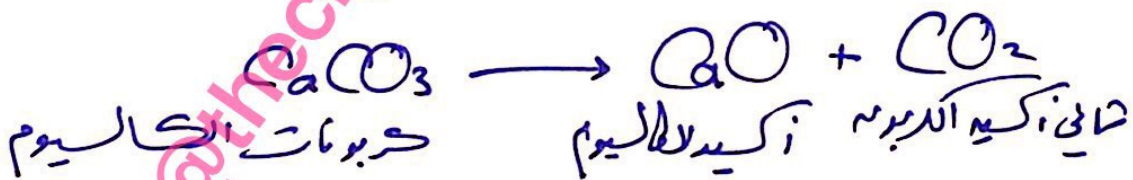
4- تسخين الحديد مع ديكريت
كبريتيد الحديد II



5- تفاعل ايتروجين مع حمض هيدروكلوريك



6- التفاعل الحراري لكاربونات الكالسيوم

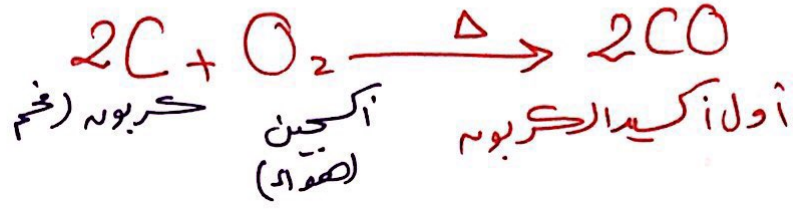


7- تفاعل حمض هيدروكلوريك مع هيدروكسيد الصوديوم

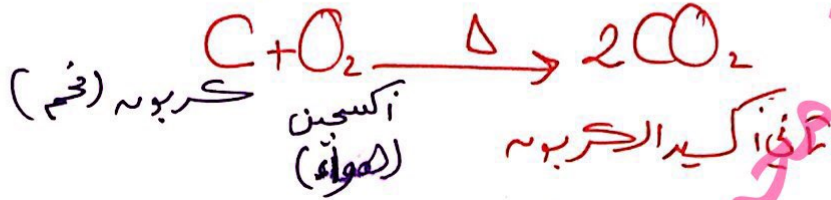


2

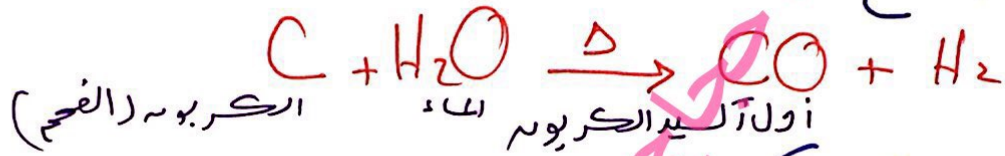
8 - احتراق الكربون في أجواء محدودة (قليلة) من الأكسجين



9 - احتراق الكربون في كمية كبيرة من الهواء.



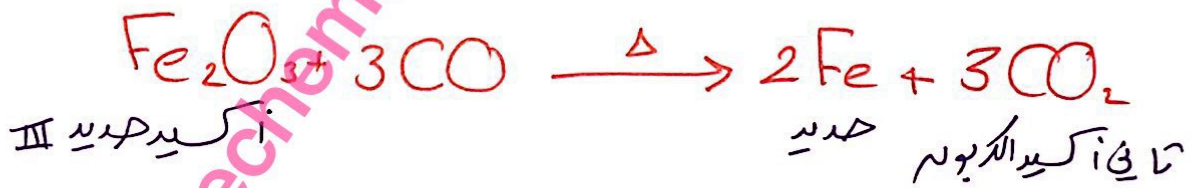
10 - تفاعل الكربون مع الماء.



11 - احتراق غاز أول أكسيد الكربون



12 - اختزال أكسيد الحديد III (الهيماتيت) بأول أكسيد الكربون

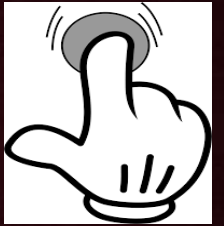


Insta@thecchemistry.tutor



حسابات أستاذ الكيمياء محمد حجاج

اضغط على الأيقونات النشطة للاشتراك



احصل على المستجات من
خلال حساي على انستجرام



شرح أهم الدروس على
قناتي على اليوتيوب

احصل على الملفات و المذكرات
من خلال حساي على تليجرام



Telegram



facebook