**Utrwalanie wiadomości dotyczących obliczania mas cząsteczek i mas cząsteczkowych związków chemicznych**

**W razie problemów proszę zajrzeć do podręcznika, są tam omówione przykłady: Chemia Nowej Ery 7 strona 81**

1. Oblicz masy cząsteczkowe następujących cząsteczek:
2. **masa O2= masa O +masa O= 16u + 16u= 32u**
3. masa N2= …………………………………………………….
4. masa H2= ……………………………………………………..
5. masa Cl2=……………………………………………………..
6. Oblicz masy cząsteczkowe następujących związków chemicznych;
7. **masa SO2= masa atomowa siarki + masa atomowa tlenu+ masa atomowa tlenu= 32u + 16u + 16u = 32u +32u=64u**
8. masa NO2= ……………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………………..

1. masa CO= …………………………………………………………………………………..

……………………………………………………………………………………………………

1. masa CaO= ………………………………………………………………………………..

…………………………………………………………………………………………………..

1. masa SO3= …………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………….

1. masa 2H2O= ……………………………………………………………………………..

………………………………………………………………………………………………….

3 Proszę zrobić zadanie 1 str. 83 ( Podręcznik)

....................................................................................................................

……………………………………………………………………………………………………………….

4.Do symbolu związku chemicznego doklej wyciętą kartkę z jego masą atomową , dostępną w załączniku . Pracuj z układem okresowym pierwiastków.

KCL

Hg2O

HCl

NaOH

**Załącznik:**

**Wytnij i po obliczeniu doklej odpowiednio poprawne odpowiedzi :**

74u

36u

40u

2017 u