**Chemia Kl. 8 A. 04.06. 2020 r.**

Temat: Chemiczne rachunki. Cukry – rozwiązywanie zadań.

Rozwiązujemy zadanie 1/102 z zeszytu ćwiczeń

Dane:   m rozp = 150 g ,                   Szukane :    m glukozy = ? ,  mr = ?

Z tabeli rozpuszczalności odczytujemy rozpuszczalność glukozy w temp. 40°C

R =161 g/100 g wody

Jeżeli w 100 g wody rozpuszcza się 161 g glukozy  to

           w 150 g            rozpuści się       x

zapisujemy proporcję

 x : 161 g = 150 g : 100 g     z własności proporcji wynika

x · 100 g =161 g · 150g  /: 100 g

x = 24150 g : 100

x = 241,5 g glukozy

Masę roztworu obliczamy dodając masę glukozy do masy wody

mr = 241,5 g + 150 g

mr = 391,5 g

Odpowiedź:   .....................................................................................

Zadanie 1/106

Wskazówka:

Napisz wzór skrobi. Oblicz masę jednego meru ( C6H10 O5).

 Pomnóż otrzymaną masę n razy czyli razy 200 oraz razy 4000.

Rozwiąż zadanie 2/ 106.

 Pracy nie wysyłamy.