Chemia kl 8A  09.06.2020 r.

Temat: Omówienie i poprawa sprawdzianu.

Jesteśmy już po sprawdzianie. Niestety nie wszyscy podeszli uczciwie do wywiązania się z tego obowiązku.  Przesyłaliście prace po wyznaczonym czasie ( nie wszyscy ).  Jedna uczennica nie przysłała sprawdzianu i zgodnie z umową otrzymała ocenę niedostateczną.

Tylko jedna uczennica napisała prace na 5. Były cztery 4, pięć trójek i trzy 2.

Podaję Wam poprawne odpowiedzi do zadań.

Zad.1 B     Funkcję budulcową i regulująca pełnią białka.

Zad. 2 A

Zad. 3 B

Zad. 4 A

Zad. 5 C     Podczas ogrzewania białka ze stężonym NaOH wydziela się amoniak, który z woda tworzy zasadę amonową.  **Papierek uniwersalny** **w roztworach zasad barwi się** **na zielono lub niebiesko**. Na czerwono barwi się w roztworach kwasów !

Zad. 6 B

Zad. 7 A    Sacharoza i skrobia nie mają właściwości redukujących. Tylko w probówce z glukozą zajdzie

taka reakcja. Jest to reakcja charakterystyczna pozwalająca wykryć glukozę (**próba Trommera**).

Zad. 8 B   **Denaturacja** to nieodwracalne zniszczenie struktury białka pod wpływem wysokiej

 temperatury, stężonych kwasów, zasad, alkoholu oraz soli metali ciężkich.

Zad. 9 B    Wydzielanie się gryzącego zapachu akroleiny (substancji rakotwórczej) podczas silnego ogrzewania tłuszczów pozwala na ich identyfikację.

Reakcja ksantoproteinowa i biuretowa jest charakterystyczna dla białek

Zad. 10 D

Zad. 11 D   Stosunek masowy wyznaczamy na podstawie wzoru.  Wzór glukozy –   **C6H12O6**

mC = 6 ·12u = 72u       mH = 12 · 1u = 12u       mO = 6 · 16u = 96u

 mC : mH : mO = 72 : 12 : 96     po skróceniu       **6 : 1 : 8**

Zad.12.  Dla odróżnienia glukozy od sacharozy można przeprowadzić próbę Trommera lub Tollensa.

Należało podać w jaki sposób ja przeprowadzić, jakich odczynników użyć i jaki będzie efekt.

Zad.13.

Dane: V tlenu = 67,2dm3             Szukane:   m glukozy =?

           d tlenu = 1,429 g/dm3

Znając gęstość i objętość należało obliczyć masę tlenu

m = d · V                   m = 1,429 g/dm3 · 67,2 dm3 = 96,02g       **96** g

6 CO2 + 6 H2O  C6H12O6 + 6 O2            Obliczamy masę cząsteczki glukozy i masą 6 cząsteczek CO2

                                 180               96                                 I podpisujemy w równaniu

Z równania reakcji wynika, że gdy wydzieli się (67,2 dm3) 96g tlenu jednocześnie powstanie 180 g glukozy.

Zad. 14 \* Zadanie na ocenę celującą wymagało zdobycia informacji o dziennej dawce białka niezbędnej w diecie człowieka. Tylko Agnieszka melon poradziła sobie z tym problemem

Dawka ta wynosi 0,8 g/kg ciała człowieka.

Ilość białka niezbędna dla człowieka o masie 50 kg wynosi

0,8 g/kg · 50kg = 40 g       a ilość dostarczonych kalorii

40 g · 4,1 kcal/g =164 kcal.