

CHEMIA

Temat: Masa atomowa, masa cząsteczkowa.

Temat: Budowa atomu-nukleony i elektrony.

Moi drodzy na podstawie niżej podanego linku

<https://epodreczniki.pl/a/obliczanie-mas-czasteczkowych/D1BibgbAfhttps://epodreczniki.pl/a/czasteczkowa-budowa-materii/DiVOw8zJr>

<https://pistacja.tv/film/chm00076-masa-atomowa-i-masa-czasteczkowa>

<https://epodreczniki.pl/a/atom-i-jego-budowa/D18V9SJJg>

Na odpowiedzi w postaci zdjęcia wykonanej pracy przesłanej na Messenger czekam najpóźniej do 6.12. 2020r.

- 1. Oceń prawdziwość powyższych zdań . Zaznacz P jeśli zdanie jest prawdziwe lub F jeśli jest fałszywe.**

Masa atomowa pierwiastka chemicznego to masa jego atomu wyrażona w jednostkach masy atomowej (u).

Masy atomowe pierwiastków chemicznych są liczbami całkowitymi.

Masa najmniejszego z atomów-atomu wodoru- wyrażona w jednostkach masy atomowej wynosi 1u.

Masa atomu magnezu jest ok. 2 razy większa od masy atomu węgla.

Masa atomu ołowiu jest 3 razy większa od masy atomu cynku.

- 2. Oblicz masy cząsteczkowe związków chemicznych o podanych wzorach:**

H₂S m_{H₂S} =

CO m_{CO} =

P₄O₁₀ m_{P₄O₁₀} =

H₂SO₃ m_{H₂SO₃} =

Al(OH)₃ m_{Al(OH)₃} =

- 3. Na podstawie podanej masy cząsteczkowej określ symbol pierwiastka chemicznego wchodzącego w skład związku chemicznego lub liczbę atomów danego pierwiastka.**

Na____, m = 103 u

____Cl, m= 133,5 u

HNO____ , m= 63u

- 4. Krótko omów budowę atomu pierwiastka chemicznego. W opisie uwzględnij takie pojęcia, jak: rdzeń atomowy, elektrony walencyjne, powłoka elektronowa, protony, elektrony, nukleony.'**
- 5. Wyjaśnij co to jest liczba atomowa Z i liczba masowa A.**

BIOLOGIA

Temat: Aparat ruchu człowieka i układ pokarmowy- powtórzenie wiadomości.

Wehódząc na poniższe linki znajdziecie testy z zadaniami do zrobienia.

<https://www.liveworksheets.com/nt414060oc>

<https://www.liveworksheets.com/dd1382267cy>

Na odpowiedzi w postaci zdjęcia wykonanej pracy przesłanej na Messenger czekam najpóźniej do 9.12. 2020r.