

Zadaniowy Klub Młodego Chemika IV edycja – termin oddania prac 19.03.2007

1. W wyniku przyłączenia dwóch atomów bromu do cząsteczki węglowodoru, która zawiera cztery atomy węgla, masa powstałego związku zwiększyła się o 285,7% w stosunku do masy związku wyjściowego. Jaki jest wzór cząsteczki tego węglowodoru?
2. Ułóż wzory kwasów, od których pochodzą następujące sole:
 $\text{Fe}(\text{ClO}_3)_3$
 $\text{Al}_4(\text{P}_2\text{O}_7)_3$
 MgS_2O_3
3. Oblicz, ile gramów $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ i ile gramów wody potrzeba do sporządzenia 500g roztworu CuSO_4 o stężeniu 5%.
4. Podaj przykład reakcji polegającej na oddaniu po jednym elektronie przez dwa atomy pewnego pierwiastka i przyjęciu ich przez jeden atom innego pierwiastka.
5. Napisz równania reakcji przedstawionych na podanym schemacie.

