Dzień dobry,

Zgodnie z harmonogramem zamieszczonym na stronie szkoły przesyłam dziś zagadnienia do realizacji. W załączniku zamieściłam zadania do samodzielnego wykonania. Dotyczą powtórzenia wiadomości z ostatniego działu. Proszę nie drukować, niech dzieci zapiszą odpowiedzi w zeszycie. Po wykonaniu zadań proszę zrobić zdjęcie i wysłać na adres:

beatakiluk@tlen.pl

W temacie proszę wpisać imię, nazwisko i klasę.

**Termin wykonania: 6.04**

Pozdrawiam,

Beata Kiluk

Zadania rachunkowe kl. 7 **2.04.2020**

1. Zapisz równania reakcji chemicznych opisanych słownie.
2. Jeden atom siarki reaguje z jedną dwuatomową cząsteczką tlenu, tworząc jedną cząsteczkę tlenku siarki(IV).
3. Dwie cząsteczki wody rozkładają się, tworząc dwie dwuatomowe cząsteczki wodoru i jedną dwuatomową cząsteczkę tlenu.
4. Dwa atomy węgla reagują z jedną dwuatomową cząsteczką tlenu, tworząc dwie cząsteczki tlenku węgla(II).
5. Jedna czteroatomowa cząsteczka fosforu reaguje z pięcioma dwuatomowymi cząsteczkami tlenu, tworząc jedną cząsteczkę tlenku fosforu(V) (o wzorze P4O10).
6. Uzupełnij równania reakcji chemicznych, wpisując odpowiedni symbol pierwiastka chemicznego lub wzór cząsteczki. Następnie zaznacz reakcje syntezy.
7. 4.... + O2 —> 2 Ag2O
8. 2 Mg + ... —> 2 MgO
9. CuO + H2 —> Cu + ...
10. 2.. + CO2 —> 2 MgO + C
11. Napisz i uzgodnij równania reakcji chemicznych przedstawionych za pomocą zapisu słownego.
12. wodór + chlor —> chlorowodór
13. tlenek miedzi(II) + węgiel —> miedź + tlenek węgla(IV)
14. chlorek srebra(I) —> srebro + chlor
15. siarka + tlen —> tlenek siarki(IV)
16. Przygotowano porcelanowy tygiel, którego masa wynosiła 15,5 g. Umieszczono w nim 5,6 g sproszkowanego żelaza i 3,2 g sproszkowanej siarki. Następnie tygiel ogrzewano w płomieniu palnika przez 10 min, po czym schłodzono go do temperatury pokojowej i zważono. Zaobserwowano, że w tyglu po schłodzeniu znajduje się wyłącznie substancja stała o czarnej barwie. Podaj masę tygla z zawartością po przeprowadzeniu reakcji chemicznej.



1. W wyniku spalenia w tlenie 1,2 g węgla otrzymano 4,4 g tlenku węgla(IV). Zapisz reakcję i oblicz, ile miligramów tlenu wzięło udział w tej reakcji chemicznej.