

**Karta pracy – Równania reakcji chemicznych.**

.....  
podpis ucznia

Zad. 1. Przed przystąpieniem do pracy powtórz wiadomości.

Na obrazku poniżej zaobserwować można? Połącz strzałką właściwą odpowiedź.

A) Przemianę fizyczna

B) przemianę chemiczna.



Zad2. Natalia ogrzewa cukier do uzyskania zmiany barwy. Iza uciera cukier –kryształ w moździerzu. Napisz , jaki rodzaj przemiany przeprowadziła Iza, a jaki Natalia.

Iza przeprowadziła.....

Natalia przeprowadziła.....

Zad.3 Uzupełnij tekst, korzystając z wyrazów w ramce.

**fizycznymi, produkty, substraty , efekty cieplne, wiązania chemicznego**

Przemiany, w których nie zmienia się rodzaj materii, nazywamy przemianami .....

Reakcja chemiczna to proces w wyniku, którego dochodzi do zrywania lub tworzenia.....

Substancje użyte do przemiany chemicznej to .....

Substancje otrzymane w wyniku reakcji to.....

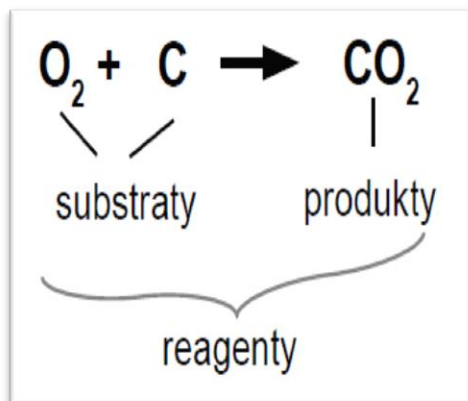
Reakcjom chemicznym towarzyszą ....., a niektórym także efekty świetlne.

**ZAPIS REAKCJI CHEMICZNEJ:**



substraty      produkt

Zad. 4 Przeanalizuj zapis reakcji chemicznej. Wskaż w reakcjach substraty i produkty. Kolorem niebieskim podkreśl produkty, kolorem żółtym substraty. Zapisz przykłady do zeszytu.

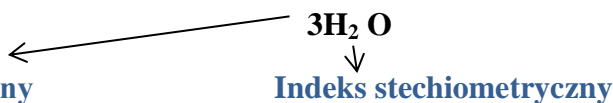
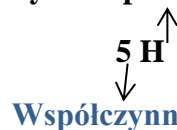


1.  $2C + O_2 \rightarrow 2CO$
2.  $2CO + O_2 \rightarrow 2CO_2$
3.  $H_2O + CO_2 \rightarrow H_2CO_3$
4.  $C + O_2 \rightarrow CO_2$
5.  $H_2CO_3 \rightarrow H_2O + CO_2$

Zad.5. Na podstawie schematu uzupełnij zdania.

Symbol pierwiastka

Wzór cząsteczki związku chemicznego



**Duża cyfra** stojąca przed symbolem pierwiastka lub przed wzorem cząsteczki związku chemicznego nosi nazwę.....

i oznacza liczbę atomów pierwiastka lub cząsteczki związku chemicznego.

**Cyfra stojąca w prawym dolnym** narożu oznacza liczbę atomów danego pierwiastka w cząsteczce i nosi nazwę.....



**Treść notatki:** Reakcję chemiczną można zapisać w formie równania chemicznego, za pomocą symboli i wzorów chemicznych. W przypadku ilościowej interpretacji liczba atomów tego samego pierwiastka po lewej stronie równania musi się równać liczbie atomów tego samego pierwiastka po prawej stronie. Czynność ustalania liczby atomów w reakcji nazywa się **dobieraniem współczynników stechiometrycznych**.

**Zad. 6. Dla chętnych.** Uzupełnij równania reakcji. Dobierz współczynniki stechiometryczne.

