

Załącznik nr 1

KLASA 7 Lekcja z dnia 21.04. 2020r.

KARTA PRACY – SPRAWDZIAN WIADOMOŚCI I UMIEJETNOŚCI

WIĄZANIA CHEMICZNE

Zad.1 Wskaż zdanie falszywe.

A. Wiązania kowalencyjne powstają w wyniku utworzenia wspólnych par elektronowych między dwoma atomami.

B. W cząsteczce tlenku węgla(IV) powstają dwa wiązania podwójne.

C. Kation to jon obdarzony dodatnim ładunkiem elektrycznym, a anion to jon o ujemnym ładunku elektrycznym.

D. W cząsteczce wody wspólne pary elektronowe są przesunięte w kierunku atomów wodoru.

Zad.2 Określ rodzaj wiązań w podanych niżej cząsteczkach i ;

a) H_2

b) Na F

c) SO_2

Zad.3 Oblicz różnicę elektroujemności pierwiastków chemicznych oraz ustal rodzaj wiązania, które występuje w substancjach o wzorach:

a) HBr

b) N_2

c) H_2O

* **Zad.4.** Zaznacz liczbę elektronów, która znajduje się w jonie ${}_{12}Mg^{2+}$.

A. 12

B. 10

C. 2

D. 14

TERMIN ODSYŁANIA TYLKO KARTY PRACY !!! do dnia 23.04.2020r.

PROSZĘ w e- mail wpisywać imię i nazwisko oraz klasę☺ WAŻNE

