**Klasa 7b Geografia- nauczyciel Dorota Zacharek**

**Temat lekcji: Wiązania kowalencyjne.**

**Zakres treści - cele:**

* opisuje rolę elektronów walencyjnych w łączeniu się atomów
* wyjaśnia, na podstawie budowy atomów, dlaczego gazy szlachetne są bardzo mało aktywne chemicznie
* opisuje powstawanie wiązań chemicznych na przykładzie cząsteczek: H2, Cl2, N2, CO2, H2O, HCl, NH3; zapisuje wzory sumaryczne i strukturalne tych cząsteczek

stosuje pojęcie *elektroujemności* do określania rodzaju wiązań kowalencyjnych

**Materiały do wykorzystania przez ucznia:**

**-podręcznik ucznia**

**-przydatne linki:**

[**https://epodreczniki.pl/a/wiazania-chemiczne---kowalencyjne-i-kowalencyjne-spolaryzowane/DZZ44URWd**](https://epodreczniki.pl/a/wiazania-chemiczne---kowalencyjne-i-kowalencyjne-spolaryzowane/DZZ44URWd)

[**https://www.youtube.com/watch?v=2JW6A5vFnGY**](https://www.youtube.com/watch?v=2JW6A5vFnGY)

**Zadanie do wykonania dla ucznia:**

**Rozwiązane zadania należy wysłać mi do dnia 06 kwietnia 2020r. na mój adres e-mail:** **dorotazacharek.sukces@wp.pl**

Zadanie 1 Zaznacz poprawne uzupełnienia zdań, tak aby powstały prawdziwe informacje.

Podczas tworzenia się wiązania kowalencyjnego atomy łączą się za pomocą A / B. Dążą wówczas do uzyskania C / D lub E / F elektronowego, aby mieć konfigurację elektronową najbliższego G / H.

1. elektronów walencyjnych
2. wszystkich elektronów
3. Dubletu
4. Tripletu
5. Nonetu
6. Oktetu
7. gazu szlachetnego
8. pierwiastka chemicznego

Zadanie 2 Przyporządkuj cząsteczki do właściwych kategorii w zależności od rodzaju występujących w nich wiązań chemicznych.

wiązanie atomowe (kowalencyjne) spolaryzowane

wiązanie atomowe (kowalencyjne) niespolaryzowane

Cl2 H2

HCl

CO2

NH3