**Chemia klasa VII**

Proszę o przeanalizowanie treści i oglądnięcie filmu na temat efektu cieplarnianego zawartych w podanym linku: <https://epodreczniki.pl/b/czy-wiesz-juz-wszystko-o-efekcie-cieplarnianym/P5tCA0FSU> , a następnie w zeszycie przedmiotowym napisać krótką notatkę na temat czynników wpływających na efekt cieplarniany i sposobów przeciwdziałania temu zjawisku.

Pytania kierować pod adres: [**kdobrzanska12@gmail.com**](mailto:kdobrzanska12@gmail.com)

**Rozwiąż zadania:**

1. Podkreśl izotopy w podanej grupie. Uzasadnij odpowiedź.
2. Korzystając z układu okresowego uzupełnij tabelkę:

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Nazwa pierwiastka | Symbol | Liczba atomowa | Liczba protonów | Liczba elektronów | Liczba neutronów | Nr okresu | Liczba powłok elektronowych | Nr grupy | Liczba elektronów walencyjnych |
| Fosfor |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Tlen |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Węgiel |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Siarka |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Wapń |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

1. Podaj liczbę elektronów walencyjnych w następujących atomach: 4Be, 7N, 11Na, 15P.
2. Podaj symbole i liczby powłok elektronowych atomów pierwiastków o następujących liczbach atomowych: 9, 12, 14, 17.
3. Podaj symbole i nazwy pierwiastków o liczbach atomowych równych:
   1. Sumie liczby elektronów walencyjnych atomu chloru i liczby elektronów niewalencyjnych atomu magnezu,
   2. Ilorazowi liczby elektronów walencyjnych atomu fosforu przez liczbę powłok elektronowych atomu jodu,
   3. Iloczynowi liczby elektronów atomu fluoru i liczby elektronów walencyjnych atomu wapnia.
4. Korzystając z układu okresowego uzupełnij tabelkę:

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Nazwa i symbol pierwiastka | Numer porządkowy w układzie | Numer grupy | Numer okresu | Liczba elektronów | Liczba protonów | Liczba powłok elektronowych | Liczba elektronów walencyjnych |
|  |  | 2 | 4 |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  | 3 | 5 |
|  |  |  |  |  | 10 |  |  |
|  | 12 |  |  |  |  |  |  |

Zdjęcie z rozwiązaniami proszę przesłać na w/w adres.

***Miłej pracy :-)***