**Chemia**

**01.04**

**Temat : Analiza powietrza**

Notatka

Składniki powietrza :

* O stałej zawartości azot , tlen, gazy szlachetne ( przede wszystkim argon)
* O zmiennej zawartości – tlenek węgla (IV), ozon, tlenki siarki i tlenki zaotu, para wodna , amoniak wodór, metan

Skład ilościowy powietrza

* Ok. 78 % azot
* Ok. 21 % tlen
* Gazy szlachetne 0,9 %
* Tlenek węgla (IV) 0,04 %
* Pozostałe składniki 0,06 %

Zawartość poszczególnych składników powietrza podaje się w procentach objętościowych.

Procent objętościowy to wyrażony w procentach stosunek objętości danej substancji np. tlenu do objętości całej mieszaniny np. powietrza

Np.

**Oblicz objętość tlenu zawartego w powietrzu wypełniającym słoik o pojemności 0,5dm³. Odpowiedz wyraź w decymetrach sześciennych.**

*Jak obliczyć objętość jednego ze składników powietrza w naczyniu ?*

Dane :

V powietrza = 0,5 dm³

Zawartość procentowa tlenu 21 % ( obj.) - odczytane ze składu ilościowego powietrza

Szukane : V tlenu

Układamy proporcję

**0,5dm³** powietrza w słoiku stanowi całość **100 %**

**X dm³** tlenu w słoiku stanowi **21 %** całej objętości powietrza

Mnożymy na krzyż x= 0,105 dm³

Str. 120 wypisać właściwości powietrza

**Zadanie domowe** . ***Obieg wody w przyrodzie opisać*** . Napisać do 07.04 przesłać na pocztę

[iwona.mikos@poczta.fm](mailto:iwona.mikos@poczta.fm)

**02.04**

**Temat : Tlen i jego właściwości .**

1. Co warto wiedzieć o tlenie – najważniejszym składniku powietrza.

Podręcznik str. 125 doś. 4.2.1 przeczytać , zrobić rysunek , napisać obserwacje , wnioski

1. Oglądnąć film Otrzymywanie tlenu

<https://www.youtube.com/watch?v=CLBHQvmJkGM>

Wypisać

* Gdzie wykorzystuje się tlen str.126

Oglądnąć film „Spalanie magnezu w tlenie” sporządzić rysunek , napisać obserwacje i wnioski <https://www.youtube.com/watch?v=_m490uQuU8I>

Właściwości tlenu:

Fizyczne

* Gaz
* Bezbarwny
* Słabo rozpuszcza się w wodzie
* Ma gęstość większą od gęstości powietrza

Chemiczne:

* Bezwonny
* Łączy się z niemetalami i metalami, tworząc tlenki
* Podtrzymuje spalanie, sam się nie pali