

Zadanie 18.

zadanie na dzień 18.01.2022 (wtorek)

Uzupełnij poniższy tekst podkreślając odpowiednie wyrażenia w podanych w nawiasach, tak aby zdania miały sens chemiczny.

Wolny azot występuje w atmosferze i stanowi (50% / 68% / 78%) jej objętości. Jest gazem bezbarwnym, (o charakterystycznym zapachu / bezwonny), i pozbawiony smaku, złożony z (dwuatomowych / trójatomowych) cząsteczek. W temperaturze 0°C i pod ciśnieniem 1013hPa 1dm³ azotu waży (0,625g / 1,251g / 28,02g). W cząsteczce azotu w stanie wolnym występuje/ą (jedno / dwa / trzy) wiązania kowalencyjne. Gaz ten skrapla się w temperaturze (-195,8°C / 0°C / 78°C).

Na podstawie: Pauling Linus, Pauling Peter, Chemia, Wydawnictwo naukowe PWN, Warszawa 1997

W tym zadaniu powtórzyłeś:

Azot

Masa molowa

Właściwości fizyczne

Temperatura skraplania / wrzenia

Odpowiedzi do zadań pojawią się na stronie www.chemiadomatury.pl 31.01.2022 r.