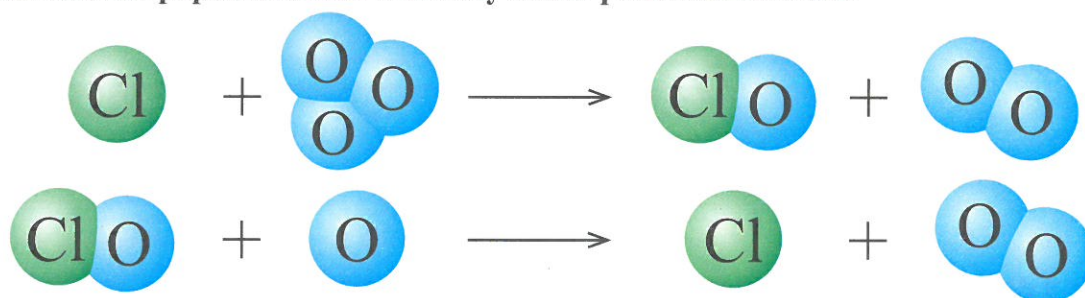


6. Proč je pro živočichy a rostliny důležitá ozonová vrstva?

7. V jakých jednotkách se měří množství ozonu v atmosféře? Kde tyto informace můžeme zjistit?

8. Vysvětlete, co jsou freony.

9. Ozon je v atmosféře rozkládán vlivem freonů obsahujících halogeny (např. chlor). Podle následujícího modelu popište rozklad molekuly ozonu působením chloru.



DUSÍK

1. Doplňte následující údaje:

- mezinárodní název dusíku
- značka dusíku
- perioda, ve které je zařazen
- počet p^+ , n^0 , e^-
- vznik iontu N^{3+} z atomu

2. Za jaké teploty je dusík kapalný?

- -171°C
- -199°C
- -214°C

3. Označte prvky 15. (V. A) skupiny, které jsou v jednom čtverci seřazeny v přímce za sebou (vodorovně, svisle nebo úhlopříčně).

O	Pb	Al	S	Se
Ca	Bi	Sb	As	Sn
N	P	As	Te	Cl
Cr	Mo	W	Mn	Ni
Bi	Sb	As	N	F

Ne	Ar	Kr	Xe	Bi
Mg	Mo	In	Sb	Si
Cu	Ag	As	Au	Pt
Te	P	At	Br	Cl
N	Ni	Al	Nb	Ta

N	Fe	Co	Zn	Cu
K	P	Rb	Na	Cs
F	Cl	As	Br	I
B	Al	Ga	Te	In
O	S	Se	Te	Po

4. Dusík je součástí dusitanů a dusičnanů. Proč je nepřipustné, aby byly obsaženy v kojenecké vodě? (Informace vyhledejte v odborné literatuře, popř. na internetu.)

5. Doplňte protonové číslo, počet protonů a elektronů u síry a plynného chloru:

S $Z = \dots$, $p^+ = \dots$, $e^- = \dots$; Cl $Z = \dots$, $p^+ = \dots$, $e^- = \dots$

