**Rozklad chlorečnanu sodného – řešení**

[Pracovní list je určen pro studenty středních škol a jeho cílem je seznámit je s vlastnostmi chlorečnanu sodného a jeho rozkladem.](https://edu.ceskatelevize.cz/video/3470-rozklad-chlorecnanu-sodneho?vsrc=predmet&vsrcid=chemie)

* [**Rozklad chlorečnanu sodného**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/3470-rozklad-chlorecnanu-sodneho?vsrc=predmet&vsrcid=chemie)

[\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_](https://edu.ceskatelevize.cz/video/3470-rozklad-chlorecnanu-sodneho?vsrc=predmet&vsrcid=chemie)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. **Napište vyčíslenou rovnici rozkladu chlorečnanu sodného:**

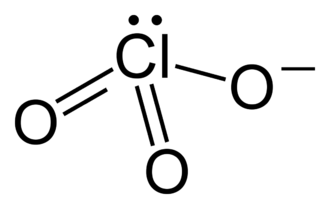
**2 NaClO3 2 NaCl + 3 O2**

1. **Při jaké teplotě se rozkládá chlorečnan sodný?**
2. 100 °C
3. 250 °C
4. 550 °C
5. **Proč gáza povařená v chlorečnanu sodném hoří rychleji než obyčejná gáza?**

Chlorečnan sodný se při 250 °C rozkládá na chlorid sodný a kyslík. Uvolněný kyslík urychluje hoření látky.

1. **a. Napište sumární vzorec chlorečnanu sodného:** NaClO3

**b. Napište sumární vzorec chlorečnanového anionu:** ClO3-

**c. Nakreslete elektronový vzorec chlorečnanového anionu:**

<https://en.wikipedia.org/wiki/Chlorate>, získáno 15.10. 2022

**d. Kolik volných elektronových párů má chlor v chlorečnanovém anionu:** 1

**Co jsem se touto aktivitou naučil/a:**

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

Autor:   
Toto dílo je licencováno pod licencí Creative Commons [CC BY-NC 4.0]. Licenční podmínky navštivte na adrese [https://creativecommons.org/choose/?lang=cs].