**Rozklad chlorečnanu sodného**

[Pracovní list je určen pro studenty středních škol a jeho cílem je seznámit se 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. **Při jaké teplotě se rozkládá chlorečnan sodný?**
3. 100 °C
4. 250 °C
5. 550 °C
6. **Proč gáza povařená v chlorečnanu sodném hoří rychleji než obyčejná gáza?**

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

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

**b. Napište sumární vzorec chlorečnanového anionu:** ………………………………

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

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

**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].