**Oxid titaničitý**

Pracovní list je vhodný pro žáky střední školy a 2. stupně ZŠ. Žáci získají znalosti o vlastnostech a použití oxidu titaničitého.

* [**Oxid titaničitý – čistič ovzduší**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/11222-oxid-titanicity-cistic-ovzdusi?vsrc=porad&vsrcid=port)

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. **Popište vlastnosti a použití oxidu titaničitého.**

****

**………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………**

1. **Doplňte věty.**

Oxid titaničitý má vzorec ……………… .

Oxid titaničitý má triviální název ……………………… .

Oxid titaničitý rozkládá některé škodlivé organické látky v ovzduší za pomoci fotokatalýzy na ……………… a ……………… .

1. **Doplňte tajenku.**

Proces chemického rozkladu látek za přítomnosti fotokatalyzátoru a světelného záření se nazývá... (viz tajenka).

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

1. halový prvek s protonovým číslem 9
2. nejrozšířenější sloučenina na Zemi
3. nejmenší, chemicky dále nedělitelná částice
4. homogenní, většinou kapalná, směs
5. název minerálu, jehož systematický název je fluorid vápenatý
6. kladně nabitá elektroda
7. triviální název pro dimethylketon
8. bezbarvý plyn zapáchající po zkažených vejcích
9. záporně nabitá částice tvořící obal kolem atomového jádra
10. reakce, při níž dochází k štěpení kovalentní vazby na dva radikály
11. tříatomová sloučenina kyslíku
12. záporně nabitá elektroda

**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].