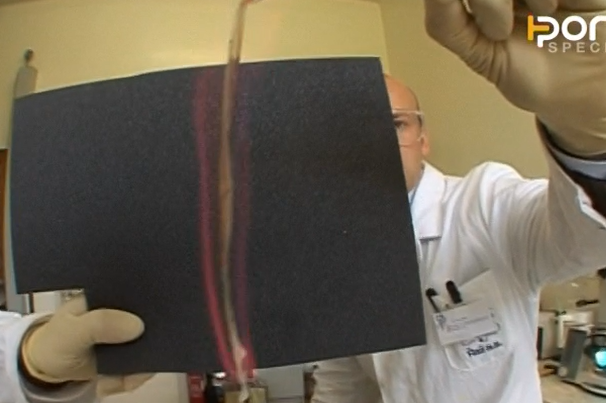
**Demonstrační pokusy z chemie – řešení**

Pracovní list je určen zejména pro žáky středních škol, lze jej však použít i na základní škole. Žáci na základě zhlédnutého videa vysvětlí pokusy a popíší je chemickými rovnicemi.

* [**Pokusy: Rozkoš z chemie**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/5522-pokusy-rozkos-z-chemie?vsrc=predmet&vsrcid=chemie%7Estredni-skola)

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

1. **Popište a vysvětlete pokus hořící bankovky.**



Bankovku namočíme do směsi ethanolu a vody. Poté ji zapálíme. Začne hořet ethanol, který způsobí odpařování vody. Bankovka zůstane celá.

* Napište chemický vzorec ethanolu a jeho vlastnosti

Vzorec ethanolu: C2H5OH

Ethanol je bezbarvá kapalina charakteristické vůně neomezeně mísitelná s vodou a je hořlavá. Jako součást alkoholických nápojů je ethanol užíván jako rekreační omamná psychoaktivní látka (OPL).

1. **Napište rovnici rozkladu peroxidu vodíku.**



**2 H2O2  → 2 H2O + O2**

**Jaký katalyzátor byl v pokusu použit?**

katalyzátor jodid draselný KI

**Vysvětlete pojem katalyzátor.**

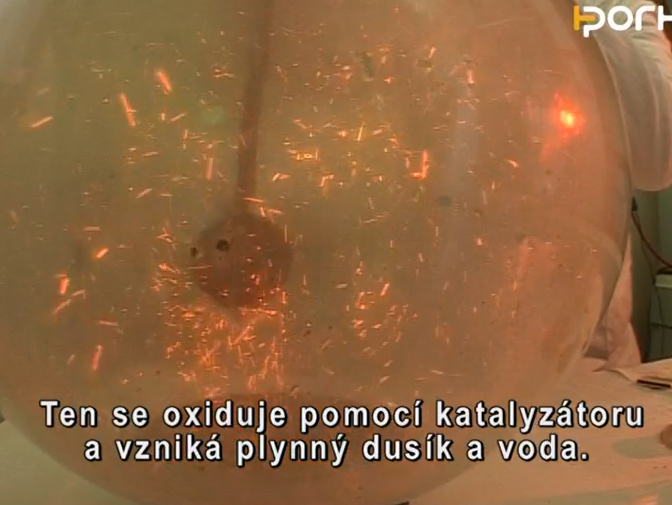
Katalyzátor je látka, která chemickou reakci urychlí, ale zůstává po reakci nezměněná.

1. **Napište rovnici rozkladu dichromanu amonného.**



**(NH4)2Cr2O7  → N2 + Cr2O3 + 4H2O**

Jedním z produktů rozkladu dichromanu amonného je oxid chromitý, který se použije na oxidaci amoniaku. Pokus popište chemickou rovnicí.



**4 NH3  + 3 O2 → 2 N2 + 6 H2O**



**Co jsem se touto aktivitou naučil(a):**

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

