**Kalifornské sněhové koule – řešení**

Pracovní list je určen pro žáky 2. stupně základních škol i středních škol. Zpracováním pracovního listu se žáci seznámí se zajímavým pokusem a zopakují si, co to je gel.

* [**Kalifornské sněhové koule**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/5503-kalifornske-snehove-koule)

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

1. **Co jsou Kalifornské sněhové koule? Označte správnou odpověď.**

* Chemická zbraň kalifornských dětí
* Sněhulák Arnolda Schwarzeneggera
* Chemický pokus kalifornských učitelů

1. **Popište pokus a vysvětlete jej.**



Do nasyceného roztoku octanu vápenatého přidáme ethanol, ve kterém se octan vápenatý nerozpouští. Vznikne gel, který ve svých pórech ethanol uzavře. Zapálený gel hoří klasickým namodralým plamenem.

1. **Vysvětlete, co to je gel.**

**Gel** je koloidní systém, ve kterém porézní síť vzájemně spojených částic zachytí určitý objem tekutiny. Z obecného pohledu gely vypadají jako pevné látky rosolovitého charakteru. Hmotností a objemem se gely podobají kapalinám, čímž též vykazují hustotu podobnou kapalinám, i když mají soudržnost struktury pevných látek. Příkladem běžného gelu je želatina.

1. **Napište vzorce octanu vápenatého a ethanolu.**

(CH3COO)2Ca

C2H5OH

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

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

Autor: Zora Knoppová



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