

		<p><b>Kód:</b> <b>Ch6aF4c000000s2101z</b></p> <p><i>Tematický celek chemie:</i> Ch6 <b>Organické sloučeniny</b></p> <p><i>Mikrocelek chemie:</i> Ch6a <b>Uhlovodíky</b></p> <p><i>Tematický celek fyziky:</i> F4 <b>Energie</b></p> <p><i>Mikrocelek fyziky:</i> F4c <b>Obnovitelné a neobnovitelné zdroje energie</b></p> <p><i>Typ úlohy:</i> s <b>Chemický rébus, šifra</b></p> <p><i>Obtížnost:</i> 2</p> <p><i>Časová náročnost:</i> 10 minut</p> <p><i>Interdisciplinarita:</i> chemie – fyzika</p>	<h1>克新闻</h1>
---	---	---	--------------

#### 48. STUDENÁ PAST NA MOLEKULY

Novou energetickou surovinu neobvyklých vlastností našli geologové pod mořským dnem: Je jí „led, který hoří“. Této podivuhodné hříčce přírody se říká *huyuduruuautuouvuauunúy mueutuhuaun* a jsou to molekuly plynu uvězněného v „klecích“ (dvanáctistěnech) tvořených molekulami vody.

Máte pocit, že název sloučeniny po přečtení nedává smysl? Jeho správné znění získáte odhalením jednoduché šifry, zvané mezerovka, která je založená na upravování mezer mezi písmeny chemické zprávy např. vložením jedné nebo více abecedních písmen, které se pravidelně střídají.

Úkoly:

- 1) Po vyzvednutí vzorků získali geologové látku podobnou vodnímu ledu, který se rychle rozpadal a za hlasitého sykotu uvolňoval plyn zabudovaný v sířce. Po zapálení „led“ hoří. Zapište rovnicí hoření plynu.
- 2) Stručně popište fyzikální vlastnosti plynu z tajenky a nejvýznamnější možnosti jeho praktického využití.