

Teplo a chemická reakce

Příjmení:

Chemie 9.ročník

Datum:

1. Hlavním zdrojem pro výrobu elektrické energie jsou:
- slunce a vítr
 - vodní toky, vítr a ropné látky
 - redoxní reakce, které probíhají při spalování vhodných látek
 - redoxní reakce kovů a kyselin

2. U endotermické reakce se
- spalují ropné látky a koks
 - vypařuje voda
 - se uvolňuje teplo
 - se spotřebovává teplo

3. Přírodní paliva jsou:
- uhlí, koks, dřevo a mazut
 - uhlí, dřevo a zemní plyn
 - uhlí, dřevo a propan-butan
 - uhlí, dřevo, nafta a benzín

4. Fosilní paliva jsou:
- uhlí, koks, dřevo a ropa
 - uhlí, koks, zemní plyn a propan-butan
 - uhlí, koks, nafta, dřevo a ropa
 - uhlí, ropa a zemní plyn

5. Paliva jsou látky:
- pevné, kapalné i plynné
 - pouze pevné a kapalné
 - pouze pevné a plynné
 - látky se zápalnou teplotou nad 550 °C.

6. Nejběžnější způsob exotermické reakce je:
- vypalování keramiky v pecích
 - redox reakce kovu s kyselinou
 - hoření paliv se vzdušným kyslíkem
 - odpařování vody při její destilaci

7. Zdroje energií v průběhu vývoje lidské společnosti jsou postupně:
- lidská síla, zvířecí síla, voda a vítr, pára, ropné látky, elektřina
 - oheň, voda a vítr, slunce, jaderná energie
 - lidská síla, zvířecí síla a uměle vytvořené energie
 - lidská síla, zvířecí síla, pára, voda, vítr, elektřina a ropa

8. U exotermické reakce se:
- pouze spalují ropné látky a koks
 - pouze vypařuje voda
 - se uvolňuje teplo
 - se spotřebovává teplo

9. Umělá paliva jsou:
- nafta, benzín, propan.butan a koks
 - nafta, benzín a dřevo
 - nafta, benzín, zemní plyn a dřevo
 - nafta, benzín, koks a dřevo

Hodnocení:	0- 1 chyba	1
	2 chyby	2
	3 chyby	3
	4 chyby	4
	5 a více chyb	5

Zkus si TEST.
ŘEŠENÍ NEPOSÍLEJ.

PROBEDEM NA
DALŠÍ ON-LINE
HODINĚ.

Andy