

Alternatywne źródło ognia – mini skrypt do doświadczenia



Wspierają nas:



Reakcje REDOX to reakcje utleniania i redukcji, w których zachodzi transfer elektronów między związkami.

Nadmanganian potasu jest silnym utleniaczem. W przedstawionej reakcji nadmanganian utlenia glicerynę do dwutlenku węgla i wody. Reakcja ta jest silnie egzoenergetyczna, dlatego następuje zapłon. Dodatkowo podczas ogrzewania nadmanganianu potasu, który nie zdążył przereagować, uwalniany jest tlen cząsteczkowy podtrzymujący reakcję spalania.

Potrzebne będą:

- Gliceryna
- Szklane naczynko żaroodporne
- Nadmanganian potasu

1. Do naczynka wsypujemy nadmanganian potasu
2. Dolewamy gliceryny
3. Czekamy
4. Następuje zapłon

©Aleksandra Owczarek, BioCEN

