

SPECIÁLNÍ CHEMIE PRO POŽÁRNÍKY

Mgr. ALENA DOUDOVÁ



evropský
sociální
fond v ČR



EVROPSKÁ UNIE



MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ,
MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY



OP Vzdělávání
pro konkurenceschopnost

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

SPECIÁLNÍ CHEMIE PRO POŽÁRNÍKY



pracovní sešit

**pro Střední
průmyslovou
dopravní školu
Plzeň**

Vypracovala: Mgr. Alena Doudová

v Plzni 2012

Podstata hoření

1.hodina datum:

Zahřejeme-li úhel

PLAMEN=

OHEŇ=

POŽÁR=

Lomonosov (1711-1767)

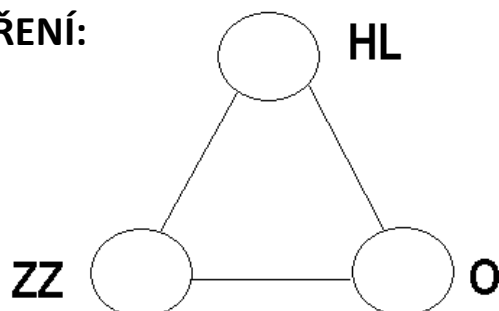
zákon o zachování hmoty

EXOTERMICKÁ REAKCE=

ENDOTERMICKÁ REAKCE=

HOŘENÍ=

PODMÍNKY HOŘENÍ:



!

!

HOŘLAVÝ SOUBOR=

HOŘLAVOST=

VZNĚTLIVOST=

ZÁPALNOST=

TEPLOTA VZNÍCENÍ –

Dále teplotu vznícení ovlivňuje: -

-

Plamen

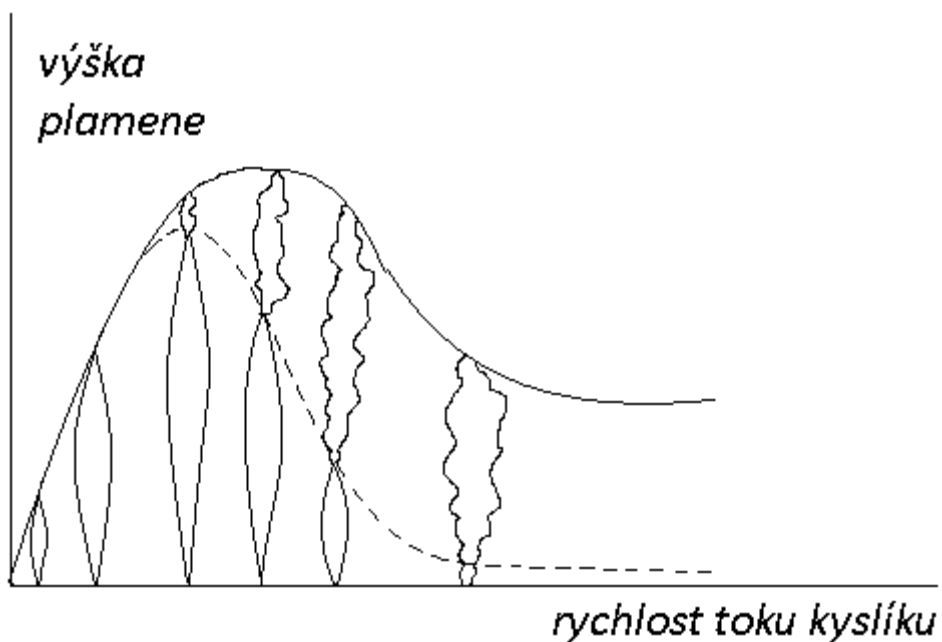
plamenem

plamen

a) podle způsobu přípravy hořlavého souboru

b) podle typu šíření plamene

c) podle způsobu proudění plynné směsi



d) podle oxidace C -

-

-

Výbuch, detonace, deflagrace

hoření formou **výbuchu**

výbuch *podle principu* •

•

fyzikální vlastnosti =

chemické vlastnosti =

rozsah škod je závislý: -

-

-

-

-

ohrožení lidí a zařízení je závislé: -

-

-

CO

CO₂

uchovává se

použití:

výbuch je doprovázen -

-

-

vyšší tlak půs. kratší dobu

nižší tlak půs. delší dobu

brizance

$$\left(\frac{dp}{d\tau}\right)_{max.}$$

z hlediska rychlosti ch. přeměny probíhá ch. výbuch:

• explozivní hoření (deflagrace)

• detonace

!

-

-

-

→

$$\frac{\textit{délka potrubí}}{\textit{průměr potrubí}} > 10$$

náchylné plyny obsahující: -

-

-