

HORENIE LÁTOK

ZŠ, Nade Hejnej 4, Martin

Mgr. Lucia Brezniaková

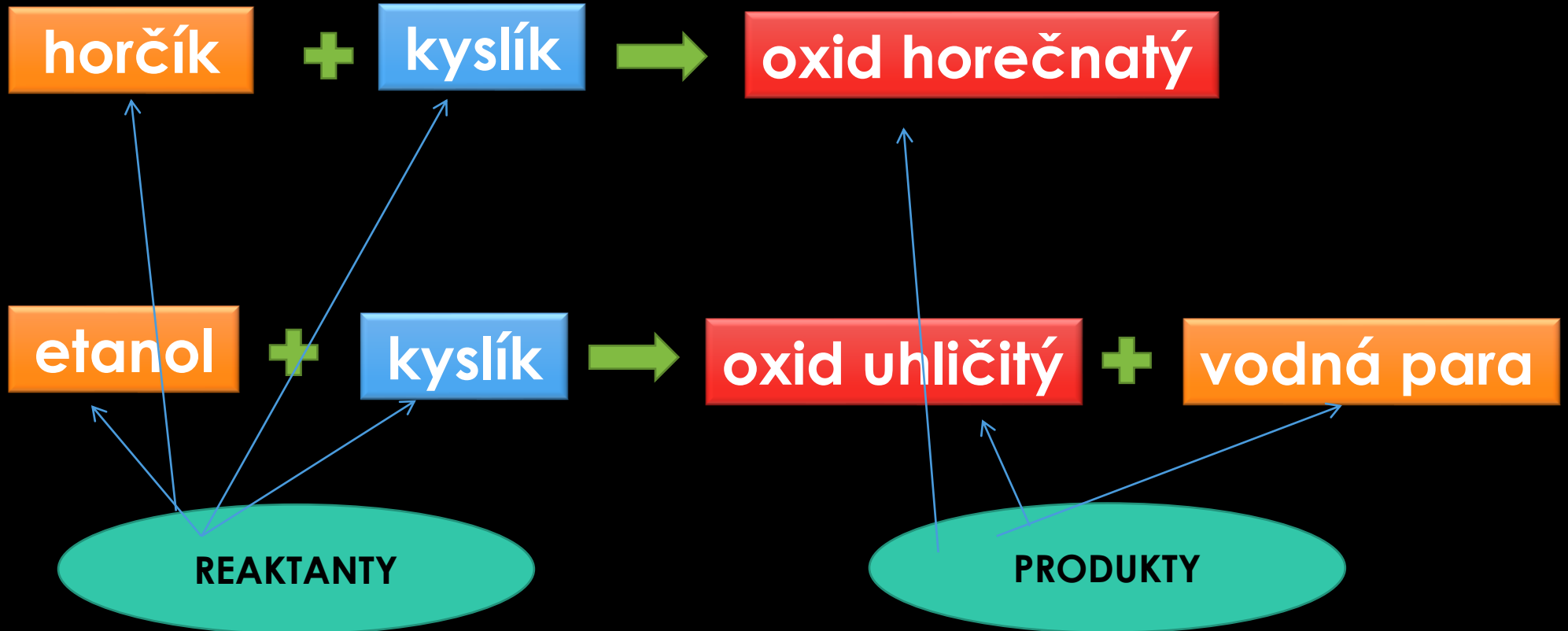
7. ročník/ chémia

HORENIE

- Chemická reakcia látok so vzdušným kyslíkom
- Dochádza k premene látok
- Uvoľňuje sa teplo(niekedy svetlo)
- **Horľavosť**- vlastnosť látky



PRÍKLADY HORENIA



PODMIENKY HORENIA

1.
prítomnosť
zápalnej
látky

2.
prítomnosť
kyslíka

3.
dosiahnutie
zápalnej
teploty

ZÁPALNÁ TEPLOTA

- Teplota, pri ktorej začne látka reagovať s kyslíkom
- Dosiahne sa iskrou, plameňom, teplom



TYPY HORENIA

1. pomalé

bez plameňa
• *napr. dýchanie, tlenie*

2. rýchle

s plameňom
• *napr. horenie dreva, papiera*



PLAMEŇ- stípec
horiacich
plynných látok

HORĽAVINY

- Látky s nízkou zápalnou teplotou

Rozdelenie horľavín

1. triedy- do 21°C (vodík, acetylén, acetón, etanol...)
2. triedy- 21°C - 65°C (biely fosfor, nafta...)
3. triedy- 65°C - 125°C (oleje...)



SKLADOVANIE HORĽAVÍN

1. V malých množstvách
2. Dobre uzavreté
3. Vo vetraných miestnostiach
4. Nepracovať s otvoreným ohňom
5. Nefajčiť
6. Prítomnosť hasiaceho prístroja

