



# Výnimočné školy

**Lucia Máhriková**

# Chemická kinetika

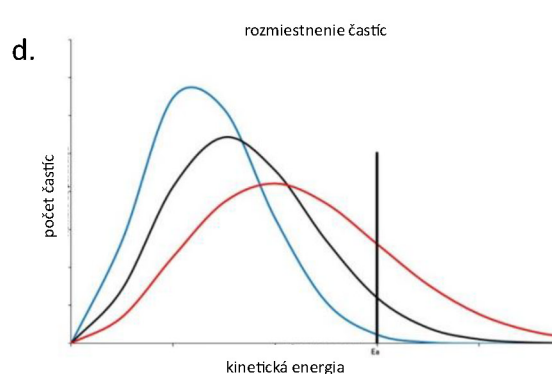
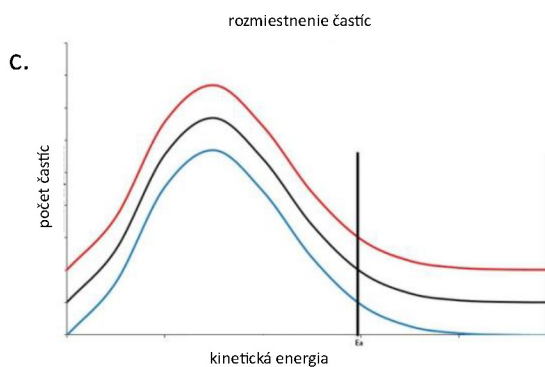
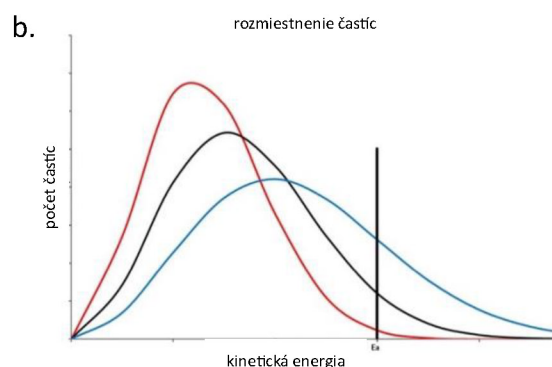
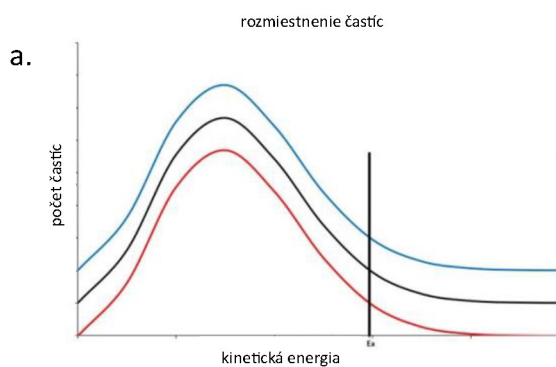
# CHEMICKÁ KINETIKA

## Pracovný list

1. **Rozhodnite** či nasledujúce situácie zvyšujú ( $\uparrow$ ) alebo znižujú ( $\downarrow$ ) rýchlosť chemickej reakcie.

- zníženie aktivačnej energie
- zvýšenie aktivačnej energie
- zníženie teploty
- pridanie inhibítora
- zvýšenie počtu efektívnych zrážok
- zvýšenie povrchu reaktantu
- zníženie koncentrácie reaktantov.

2. **Rozhodnite**, ktorý z grafov znázorňuje zmenu rýchlosti chemickej reakcie, ktorá nastala zvýšením teploty (červená krivka), alebo znížením teploty (modrá krivka) oproti normálnemu stavu (čierna krivka).



3. **Uvedte** tri podmienky na to, aby prebehla chemická reakcia.

1. a.  $\downarrow$  b.  $\downarrow$  c.  $\downarrow$  d.  $\downarrow$  e.  $\uparrow$  f.  $\uparrow$  g.  $\downarrow$  2. pretože jediný zobrazený fakt, že pri vyššej teplote veľké množstvo častíc dosiahne aktivačnú energiu. 3. častice reaktantov musia mať minimálnu energiu, musia byť vhodne orientované a musia sa zraziť.

**Výsledky:**