**Faktory, ktoré ovplyvňujú rýchlosť chemických reakcií**

1. **Množstvo reaktantov** - čím je viac reaktantov, tým je reakcia rýchlejšia
2. **Teplota**- čím je vyššia teplota, tým je reakcia rýchlejšia

– rýchlosť chemickej reakcie zväčšujeme zohrievaním a spomaľujeme ochladzovaním

1. **Plošný povrch reaktantov**- čím je väčší plošný povrch reaktantov, tým je reakcia rýchlejšia, plošný povrch reaktantov zväčšujeme rozomletím alebo rozdrvením napr. skôr sa urobí hranolka ako celý zemiak
2. **Katalyzátor**- chemická látka, ktorá urýchľuje chemickú reakciu a po reakcii zostane nezmenená

**Prosím dozadu do zošita prepísať ďalších 10 značiek a naučiť sa ich**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Slovenský názov | Latinský názov | Značka prvku |
| sodík | natrium | Na |
| striebro | argentum | Ag |
| telúr | tellurium | Te |
| uhlík | carboneum | C |
| vápnik | calcium | Ca |
| vodík | hydrogenium | H |
| volfrám | wolframium | W |
| zinok | zincum | Zn |
| zlato | aurum | Au |
| železo | ferrum | Fe |