Практична робота № 3.

Тема: «Вплив різних чинників на швидкість хімічних реакцій».

Мета: розглянути вплив природи речовин, концентрації і температури на швидкість хімічних реакцій.

|  |  |
| --- | --- |
| Що і як треба робити | Спостереження, рівняння реакцій |
| 1. Вплив природи речовин.  H3PO4 H3PO4  p_05_6mMg p_05_6m Zn  **№ 1 № 2**    2. Вплив концентрації.  H3PO4**(концентрована)** H3PO4**(розведена)**  p_05_6mZn p_05_6mZn  **№ 1 № 2**  3. Вплив температури.  H3PO4 H3PO4  p_05_6m Zn p_05_6mZn  **№ 1(нагрівання) № 2** | Біля цифр написати спостереження (який метал швидше реагує з кислотою?)  № 1-  № 2-  Скласти хімічні рівняння  Mg + H3PO4 →  Zn + H3PO4 →  Біля цифр написати спостереження (де швидше пройде реакція?)  № 1-  № 2-  Біля цифр написати спостереження (де швидше пройде реакція?)  № 1-  № 2- |

Висновок: у висновку написати, які чинники впливають на швидкість хімічної реакції (дивись підручник §20)