самостійна робота: «Хімічні реакції»

Хімічний диктант «Незакінчені речення)

1. В екзотермічних реакціях теплота **супроводжується виділенням тепла**
2. В ендотермічних реакціях теплота **поглинається**
3. Реакція горіння магнію – це …… реакція.
4. Тепловий ефект реакції- це теплота, **яка поглинається або виділяється в процесі реакції**
5. Тепловий ефект реакції вимірюється в **в джоулях (Дж)**
6. Тепловий ефект реакції позначається **∆Н (дельта аш).**
7. При підвищенні температури екзотермічної реакції рівновага зміститься в бік……
8. При підвищенні концентрації реагентів рівновага зміщується в бік **продуктів реакції (ПРОДУКТИ ЗАПИСУЮТЬСЯ ПІСЛЯ СТРІЛОЧКИ).**
9. При підвищенні або знижені тиску необхідно рахувати…..
10. Хімічні рівняння, в яких зазначається тепловий ефект реакції, називаються  **термохімічними**
11. Реакції, які одночасно проходять в двох протилежних напрямах, називають **оборотні реакції**
12. Стан системи, за якого швидкість прямої реакції= швидкості зворотної реакції, називають **хімічна рівновага**

Завдання на 7 балів

1..Вкажіть тип хімічної реакції за тепловим ефектом:

А) FeO + CO →Fe + CO2; ∆H<0

**Екзотермічна реакція**

Б) N2 + O2 →2NO; ∆H>0

**Ендотермічна реакція**

B) CaO + H2O →Ca(OH)2; ∆H<0

**Реакція з'єднання**

Г) CaO + H2O →Ca(OH)2; ∆H<0

**Реакція з'єднання**

Д) CO + H2O→ CO2 + H2; ; ∆H<0

**Реакція зміщення**

 презентація “оборотні і необоротні реакції” слайд № 11.