**Хімія-9**

**Тема: Тепловий ефект хімічної реакції.**

1. Визначте, які з наведених термохімічних рівнянь відповідають екзотермічним реакціям, а які – ендотермічним.

А) 2Н2 (г.) + О2 (г.) = Н2О (г.); ΔН =-484 кДж/моль;

Б) N2 (г.) + О2 (г.) = NO (г.); ΔН=+181 кДж/моль;

В) С (тв.) + О2 (г.) = СО2 (г.); ΔН=-393 кДж/моль;

Г) С (тв.) + Н2О (р.) = СО (г.) + Н2 (г.); ΔН=+131,4 кДж/моль;

Д) Fe2O3 (тв.) + 3Н2 (г.) = 2Fe (тв.) + 3Н2О (г.); ΔН=+89,6 кДж/моль.

1. Під час згоряння в кисні чадного газу кількістю речовини 2 моль виділяється 282 кДж теплоти. Складіть термохімічне рівняння реакції.
2. При утворенні фосфор (V) оксиду кількістю речовини 2 моль під час згоряння фосфору виділяється 3010 кДж теплоти. Складіть термохімічне рівняння реакції.