



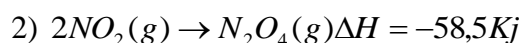
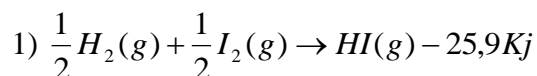
TESTE DE EVALUARE

Reacții cu schimb de caldură- clasa a XII-a

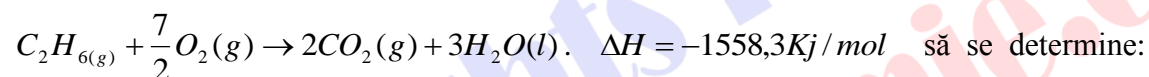
A. Să se completeze spațiile libere:

1. Într-o transformare exotermă entalpia produșilor este mai _____ decât a reactanților.
2. Entalpia de reacție reprezintă _____ cedată sau primită la _____ constantă.
3. Cu cât entalpia de formare este mai _____ cu atât substanța este mai stabilă.
4. Entalpia de reacție se măsoară în _____ sau _____.

B. Să se indice tipul următoarelor reacții din punct de vedere termochimic:



C. Cunoscându-se variația de entalpie standard a reacției de ardere a etanului :



- entalpia de formare standard a $H_2O(l)$;
- tipul reacției din punct de vedere termochimic
- căldura degajată la arderea a 5 moli etan;

Se dau $H_{C_2H_6}^0(g) = -84,68Kj/mol$; $H_{CO_2}^0(g) = -393,5Kj/mol$.

D. Să se ordoneze descrescător , din punct de vedere al stabilității următorii compuși:

