

## Chimie 30S

### Devoir : l'énergie des réactions

---

1.
  - a. endothermique
  - b. exothermique
  - c. exothermique
  - d. endothermique
  - e. endothermique
  
2.
  - a.  $\Delta H = -1010\text{kJ}$
  - b.  $\Delta H = -2262\text{kJ}$
  - c.  $\Delta H = -480\text{kJ}$
  - d.  $\Delta H = -711\text{kJ}$
3.
  - a.  $\Delta H = 219\text{kJ}$
  - b.  $\Delta H = -946,5\text{kJ}$
  - c.  $\Delta H = -711\text{kJ}$
  - d.  $\Delta H = -121,3\text{kJ}$
4.  $\Delta H = 402,5\text{kJ}$
5.  $\Delta H = 273,2\text{kJ}$
6.  $\Delta H = -2043,9\text{kJ}$
7.  $\Delta H = -1427,7\text{kJ}$
8.  $\Delta H = -158,3\text{kJ}$
9.  $\Delta H = -283\text{kJ}$
10.
  - a.  $\Delta H = -802,3\text{kJ}$
  - b.  $\Delta H = -2043,9\text{kJ}$
  - c.  $\Delta H = -518,4\text{kJ}$

11. Calcule le  $\Delta H$  de la réaction  $12\text{NH}_3 + 21\text{O}_2 \rightarrow 8\text{HNO}_3 + 4\text{NO} + 14\text{H}_2\text{O}$  à partir des réactions :

