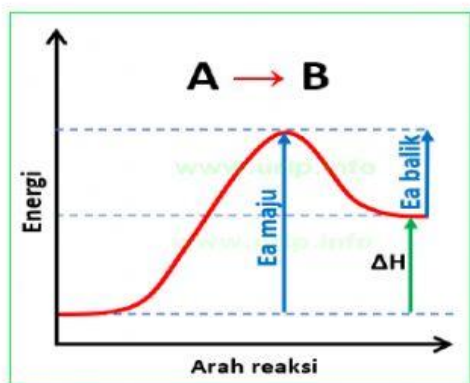




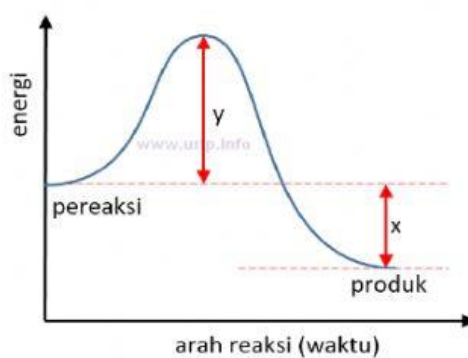
LKS KIMIA (TERMOKIMIA)

PERSAMAAN TERMOKIMIA, JENIS PERUBAHAN ENTALPI STANDAR

1. Tentukan diagram reaksi pada termokimia



$$\Delta H = H_p - H_r > 0$$



$$\Delta H = H_p - H_r < 0$$

2. Lengkapi kalimat di bawah ini

Jenis-jenis perubahan entalpi standar

1. Perubahan entalpi perubahan standar

Perubahan entalpi ketika 1 mol terbentuk dari pada kondisi standar.

2. Perubahan entalpi penguraian standar

Perubahan entalpi ketika 1 mol terurai dari pada kondisi standar

3. Perubahan entalpi pembakaran standar

Perubahan entalpi Ketika 1 mol zat terbakar (bereaksi dengan) pada kondisi standar

4. Perubahan entalpi netralisasi standar

Perubahan entalpi yang diperlukan atau dilepaskan untuk menetralkan mol asam oleh basa atau sebaliknya pada kondisi standar

5. Perubahan entalpi penguapan standar

Perubahan entalpi yang diperlukan atau dilepaskan pada saat mol zat dalam fase berubah menjadi fase pada kondisi standar

6. Perubahan entalpi sublimasi standar

Perubahan entalpi yang diperlukan atau dilepaskan pada saat mol zat dalam fase berubah menjadi fase pada kondisi standar

3. Pasangkan persamaan reaksi dibawah ini dengan notasi perubahan entalpi

