**Diagram Thermokimia,**

Untuk reaksi endoterm, persamaannya misal begini

A + B 🡪 C ΔH = +x kJ

Ingat syarat reaksi endoterm adalah harga ΔH = +, so… entalphi akhir akan lebih besar karena menyerap energy. Makanya garis mendatar hasil reaksi lebih tinggi dari garis mendatar pereaksi. Untuk diagram bisa dilihat pada gambar yang kiri.

Untuk reaksi eksoterm, persamaan misal begini :

C 🡪 A + B ΔH = – x kJ

Bedanya kalo eksoterm adalah melepas kalor, sehingga harga ΔH = – , so… entalphi akhir lebih kecil karena melepas energy (kehilangan energy). Makanya garis mendatar hasil reaksi lebih rendah dari garis mendatar pereaksi, Untuk diagram bisa dilihat pada sebalah kanan…

