

A 2 g nedves lignitben levő 1 g száraz lignit elégetésekor 100° -ra melegíti és elforralja a mellette levő 1 g vizet. Tegyük fel, hogy a nedves lignit 20° -os volt, ekkor a felmelegítéshez 80 cal hő kell. A víz forráshője 540 cal/g, kezdetben tehát 1 g száraz lignit elégetésekor

$$2 \cdot 1500 + 80 + 540 = 3620 \text{ cal}$$

hő szabadul fel, ez több, mint a nedves lignit égéshőjének kétszerese.

2 g nedves lignit megszáritásához 620 cal hő kell, így a száraz lignit hasznos égéshője csak 300 cal/g lesz, ami ugyanannyi, mint az eredeti 2 g elégetésekor felszabaduló hő. Ezért mesterséges száritáskor energianyereség nincs, sőt az elkerülhetetlen veszteségek miatt nem is érdemes a száritást elvégezni, csak abban az esetben, ha ezt a szállítás vagy a kemence mérete megkívánja. Napenergiával való száritással energiát nyerünk, ez azonban igen lassú, és ipari méretekben körülményes eljárást igényel.

Takács László (Orosháza, Tánicsics M. g. III. o. t.)