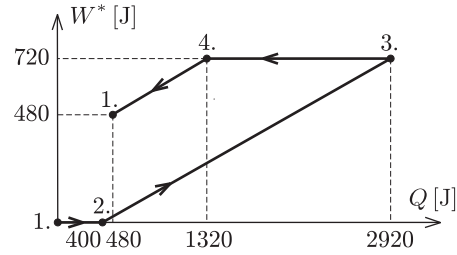


Kétatomos ideális gáz körfolyamatot végez. A körfolyamat olyan nyílt folyamatokból épül fel, hogy a gáz fajhője az egyes folyamatokon belül nem változik. A körfolyamatot az *ábrán* látható koordináta-rendszerben ábrázoltuk. A vízszintes tengelyen a pillanatnyi állapot eléréséig a gáz által felvett és leadott hő előjeles összegét ( $Q$ ) ábrázoltuk, a függőleges tengelyen pedig azt, hogy a kérdéses állapot eléréséig a gáz mennyi munkát végzett a környezetén ( $W^*$ ).



- Határozzuk meg a grafikon alapján a körfolyamatot végző gép (termodinamikai) hatásfokát!
- Milyen folyamatokból épül fel a körfolyamat? Állításainkat indokolni kell!
- Legyen a gáz nyomása az 1. állapotban  $p_0$ , térfogata  $V_0$ ! Ábrázoljuk a körfolyamatot ezen paraméterek felhasználásával a  $p-V$  diagramon!