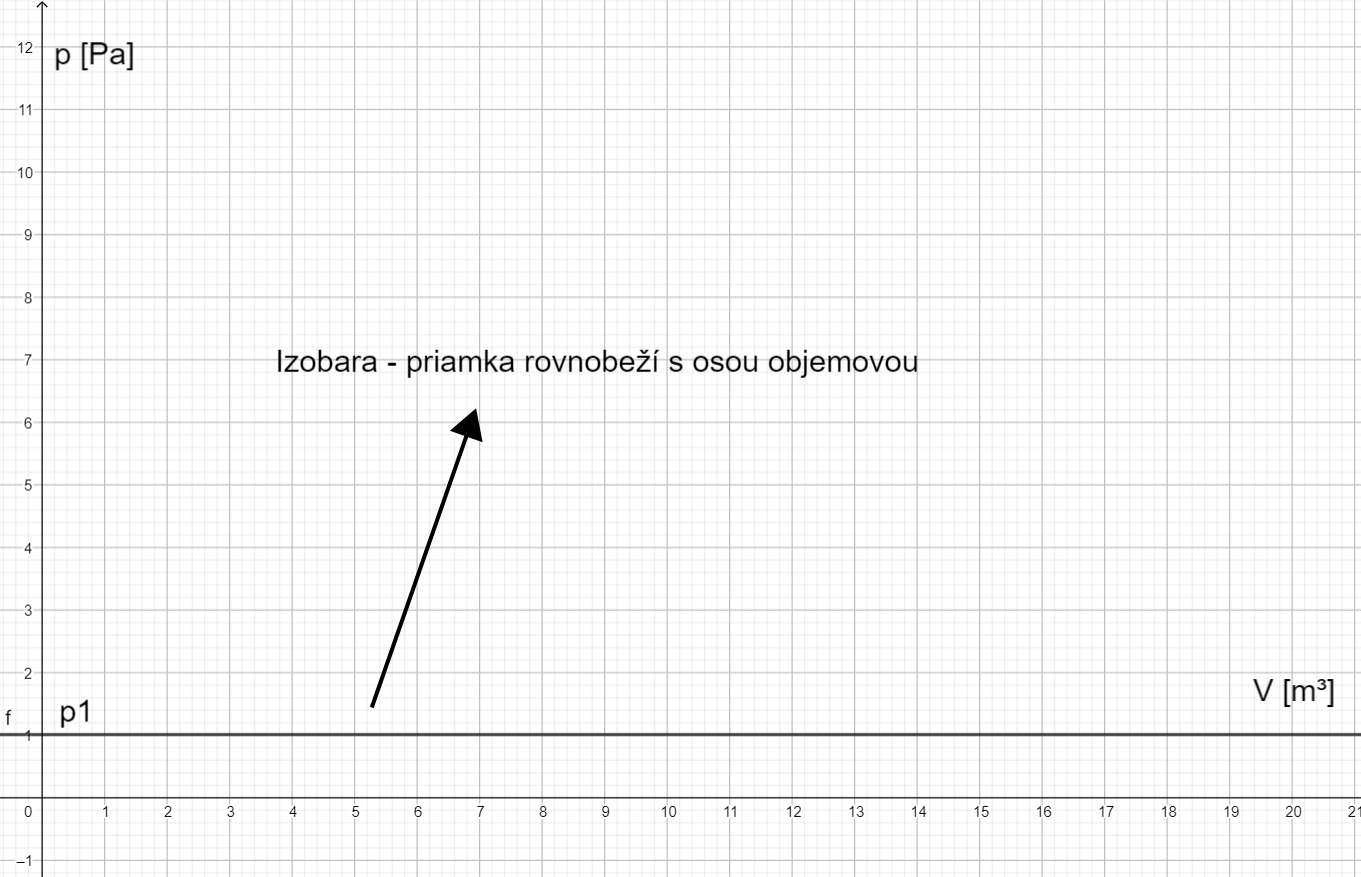
**Izobarický dej**

* p - konštantné
* T,V – mení sa
* konštantné
* Gay – Lussacov zákon
  + Podiel objemu a teploty je konštantný

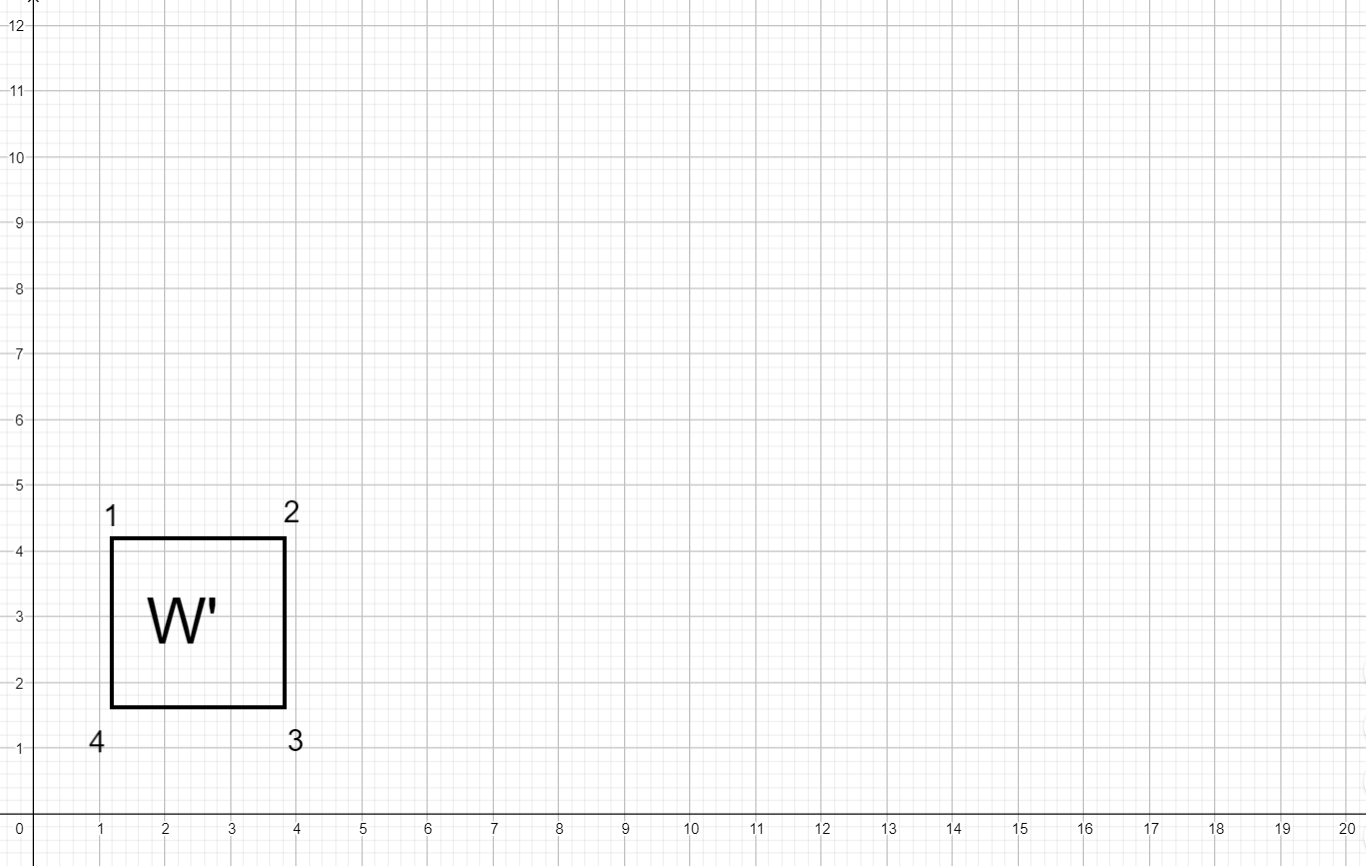
**Graf izobarického deja**

* Izobarický dej z energetického hľadiska

  + Teplo sa spotrebováva na prírastok vnútornej energie a na prácu vykonanú plynom

**Cyklický dej**

* po určitom čase sa sústava/plyn vráti do pôvodného stanu

**Graf cyklického deja**

* 1 – 2 Izobarický dej
* 2 – 3 Izochorický dej
* 3 – 4 Izobarický dej
* 4 – 1 Izochorický dej
* **Účinnosť pre cyklický dej**
  + **=**  (W’ – práca vykonaná plynom; Q1 – celkové prijaté teplo) =



* + **- Straty**
  + **- Spotrebuje**
  + (100%)
* Cyklický dej z energetického hľadiska
  + Začiatočná teplota je totožná s konečnou

**2. Termodynamický zákon**

- Nemožno zostrojiť periodicky pracujúci stroj, ktorý energiu len príma a nemá straty (Perpetuum mobile)