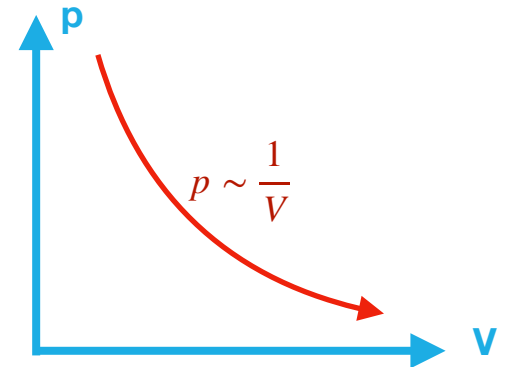
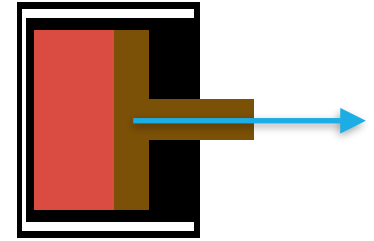


Intro - Frage

Ein ideales Gas dehnt sich im abgebildeten Volumen aus und drückt dabei den abgebildeten Kolben nach aussen. Im p-V Diagramm sieht der folgt das Gas der rot eingezeichneten Funktion.

Welche Aussagen stimmen?

- A) Das Gas kühlt sich bei der Ausdehnung ab.
- B) Wärme aus der Umgebung wird in Volumenarbeit umgewandelt.
- C) Es handelt sich um einen adiabatischen Prozess.
- D) Es handelt sich um einen Isobaren Prozess.
- E) Die Temperatur des Gases bleibt während des Prozesses gleich.



Intro - Frage

Ein ideales Gas dehnt sich im abgebildeten Volumen aus und drückt dabei den abgebildeten Kolben nach aussen. Im p-V Diagramm sieht der folgt das Gas der rot eingezeichneten Funktion.

Welche Aussagen stimmen?

- A) Das Gas kühlt sich bei der Ausdehnung ab.
- B) Wärme aus der Umgebung wird in Volumenarbeit umgewandelt.
- C) Es handelt sich um einen adiabatischen Prozess.
- D) Es handelt sich um einen Isobaren Prozess.
- E) Die Temperatur des Gases bleibt während des Prozesses gleich.

Innere Energie /
Temperatur bleiben
gleich

Isothermer Prozess!

