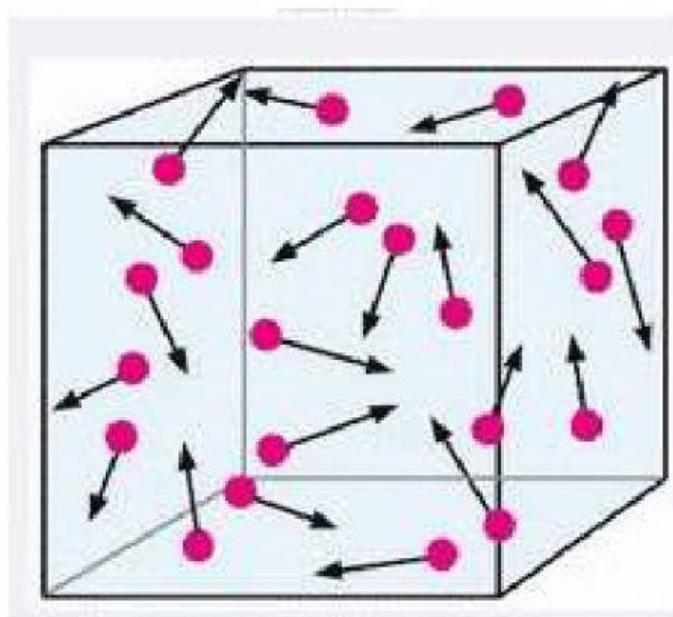


LKPD

TEOREMA EKIPARTISI ENERGI



NAMA ANGGOTA KELOMPOK :

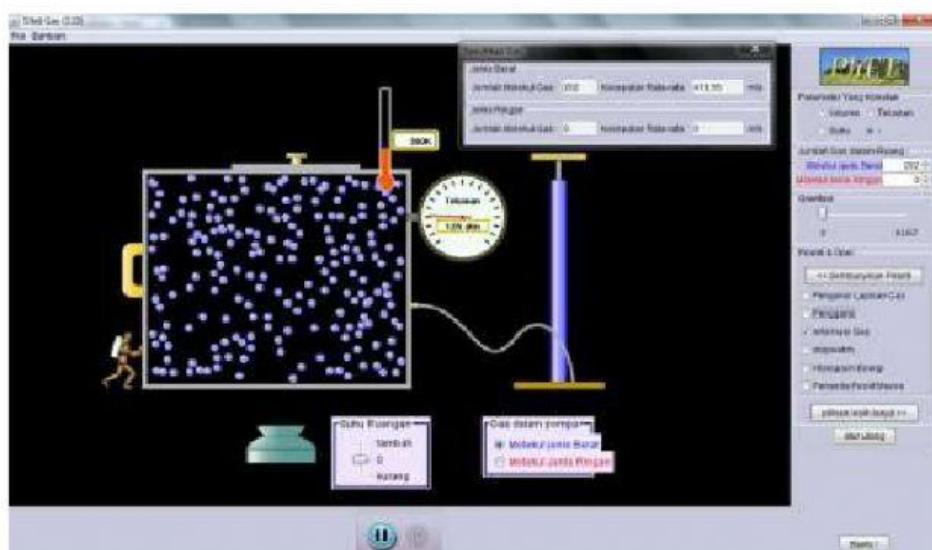
- 1.
- 2.
- 3.
- 4.
- 5.
- 6.
- 7.

Tujuan Percobaan :

1. Peserta didik mampu **menerapkan (C3)** kelajuan efektif gas berdasarkan teori kinetik gas melalui diskusi dengan tepat
2. Peserta didik mampu **menjelaskan (C2)** teorema ekipartisi energi melalui diskusi dengan tepat
3. Peserta didik mampu **melakukan praktikum (P3)** virtual sifat – sifat gas ideal dan energi kinetik gas melalui praktikum virtual dengan tepat

Langkah Percobaan :

1. Buka link PHET dengan cara scan QR Code pada PPT di layar proyektor
2. Pilih Partikel Heavy



3. Pompa partikel sehingga berjumlah 100 buah
4. Atur suhu sehingga menjadi 300 K
5. Catat Pressure dan Average Speed pada tabel berikut

| Suhu (T) | Tekanan (P) | Kecepatan rata-rata (\bar{v}) | \bar{v}^2 | $E_k = \frac{1}{2} m \bar{v}^2$ |
|----------|-------------|-----------------------------------|-------------|---------------------------------|
| | | | | |
| | | | | |
| | | | | |

6. Variasikan suhu sebanyak 3 kali percobaan
7. Berdasarkan data hasil percobaan, jawab dengan singkat dan jelas pertanyaan-pertanyaan berikut ini:
 - a. Bagaimana hubungan antara energi kinetik dan suhu?
 - b. Bagaimana hubungan antara energi kinetik dan tekanan?
 - c. Bagaimana hubungan antara energi kinetik, suhu dan tekanan?
 - d. Dari simulasi tersebut, jika di dalam suatu ruang di isi dua macam gas yang berbeda massanya apakah suhu dan tekanan yang dimiliki kedua macam gas tersebut akan berbeda atau sama saja? Jelaskan!

Jawaban:

BUATLAH MINDSCAPING (GABUNGAN KONSEP DAN GAMBAR)

MENGENAI MATERI TEORI KINETIK GAS

