**TEMPLAT EKSPERIMEN 2:**

**UNTUK MENGKAJI HUBUNGAN ANTARA TEKANAN DENGAN ISI PADU**

Nama pelajar:

Kelas:

Tarikh:

Sila isi tempat kosong berdasarkan aktiviti simulasi 2 yang dilakukan.

|  |  |
| --- | --- |
| 1.Tujuan eksperimen | Menentukan hubungan antara dengan  bagi suatu gas berjisim tetap pada suhu malar. |
| 2. Hipotesis antara tekanan dan isi padu untuk suatu gas yang jisimnya tetap pada suhu tetap. | Apabila meningkat, berkurang pada  suhu malar. |
| 3. Pemboleh ubah dimanipulasikan, bergerak balas dan dimalarkan. | 1)Dimanipulasikan:  2)Bergerak balas:  3)Dimalarkan: |
| 4. Bahan dan radas. | Simulasi eksperimen Hukum Boyle |
| 5. Prosedur eksperimen | 1. Pergi ke <https://bit.ly/2HIdmwa> dan klik *experiment*. Kemudian, klik *run experiment*. 2. Paparan seperti dibawah ini akan dipaparkan ada komputer.      1. Pada bahagian isi padu, tetapkan nilai isi padu atau V(L) sebanyak 0.40 L.      1. Selepas itu, sila klik *Record* dan lihat data yang terpapar pada jadual. 2. Eksperimen diulang dengan menggunakan isi padu 0.80, 1.20, 1.60, 2.00, 2.40 L. 3. Pada graph, tetapan graf ditukar kepada tekanan, P melawan isi padu, V.      1. Kemudian, klik *Graph data* untuk melihat bentuk graf yang terhasil berdasarkan data daripada eksperimen yang dilakukan. |
| 6. Pengumpulan Data | |  |  |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | | Isi padu, V/L | 0.40 | 0.80 | 1.20 | 1.60 | 2.0 | 2.4 | | Tekanan, P/atm |  |  |  |  |  |  | |  |  |  |  |  |  |  | |
| 1. 7. Analisis data | Berdasarkan jadual di atas, lakar graf antara tekanan, P melawan isi padu,V .(Screenshot graf simulasi)  Berdasarkan jadual di atas, lakar graf antara tekanan melawan . (Screenshot graf simulasi) |
| 8. Kesimpulan | Apabila meningkat, berkurang  pada suhu tetap. |