Prosedur percobaan modul 5



1. Timbang 0,2 gram serbuk logam (catat massa persis yang terukur) lalu masukkan ke bejana 3.
2. Isi bejana 2 dengan air keran hingga mencapai leher labu.
3. Dengan menggunakan pompa tangan, pastikan tidak ada sisa air dalam kedua pipa yang terpasang pada gabus bejana 2 (pipa B dan sebagian pipa A), lalu susun alat sesuai dengan diagram. Pastikan gabus terpasang dengan rapat di mulut labu/wadah.
4. Persiapkan 25 mL larutan HCl 6 M. Tuangkan melalui corong ke dalam bejana 3. Corong tersebut dibatasi dengan keran tekan, sehingga agar larutan HCl dapat mengalir keran tersebut perlu ditekan dengan jari di bagian yang terdapat bola penyumbat. Alirkan hingga seluruh HCl habis.
5. Bilas gelas ukur dan corong dengan sejumlah aqua dm (volume aqua dm harus diketahui dengan persis).
6. Selama reaksi berlangsung, air akan mengalir dari bejana 2 ke gelas kimia 1. Tunggu hingga reaksi berlangsung sempurna dan tidak ada lagi perpindahan air dari bejana 2 ke gelas kimia 1.
7. Ukur suhu air dalam gelas kimia 1, lalu ukur volumenya.
8. Lihat pengukuran suhu dan tekanan udara menggunakan barometer digital (disediakan di depan, tinggal melihat saja)
9. Tentukan massa molar logam yang digunakan, berdasarkan data-data hasil pengukuran.