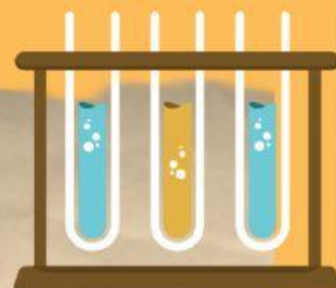


Ar dan Mr



Nama :

Kelas :

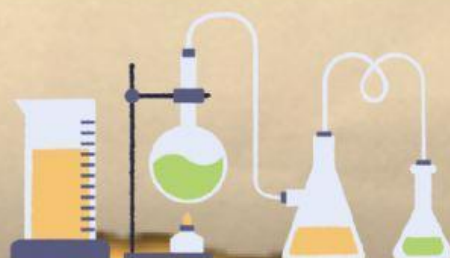
Sekolah :

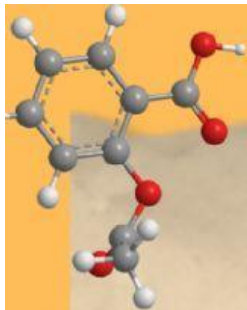
Sebelum mengerjakan soal simak video berikut ini !



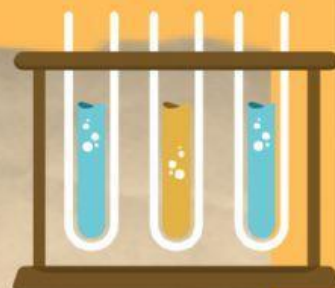
Jawablah Pertanyaan berikut dengan benar!

1. Jika diketahui 1 atom X mempunyai massa 6×10^{-23} gram dan massa satu atom C-12 adalah 2×10^{-23} gram, maka massa atom relatif dari atom X adalah
2. Unsur seng terdiri dari 60% isotop Zn-65 dan 40% isotop Zn-66. Tentukan massa rata-rata atom seng!
3. Jika diketahui Ar Fe = 56 sma dan massa atom C-12 = 2×10^{-23} . Massa rata-rata 1 atom besi adalah $\times 10^{-23}$ **(1 angka dibelakang koma)**
4. Jika diketahui Ar O = 16, Al = 27 dan S = 32, maka massa molekul relatif dari $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ adalah
5. Jika diketahui Ar dari Ba = 137, S = 32, O = 16, Mg = 24, dan H = 1. maka massa molekul relatif (Mr) $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ adalah





Ar dan Mr



6. Berikut ini yang merupakan senyawa hidrat adalah (jawaban bisa lebih dari satu)

☐ $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$

☐ $\text{Ba}(\text{OH})_2$

☐ CH_3COOH

☐ $\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$



7. Jika diketahui : Ar Ca=40, S=32, Ba=137, Co=57, Cl=35,5, C=12, O=16, H=1, maka massa molekul relatif dari senyawa dibawah ini adalah (jodohkan!)

$\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ☐

☐ 60

$\text{Ba}(\text{OH})_2$ ☐

☐ 171

CH_3COOH ☐

☐ 172

$\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ☐

☐ 208

BaCl_2 ☐

☐ 236



Thank You

