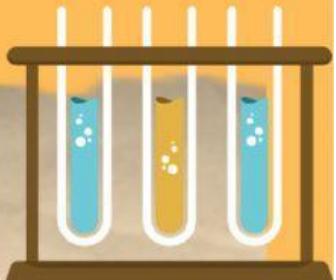


## Ar dan Mr

Nama : \_\_\_\_\_

Kelas : \_\_\_\_\_

Sekolah : \_\_\_\_\_

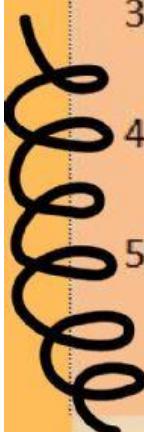


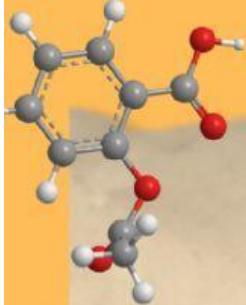
Sebelum mengerjakan soal simak video berikut ini !



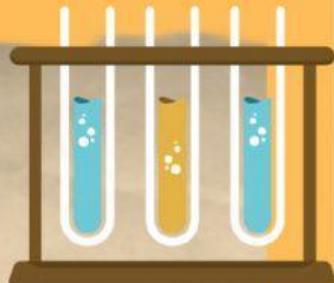
Jawablah Pertanyaan berikut dengan benar!

1. Jika diketahui 1 atom X mempunyai massa  $6 \times 10^{-23}$  gram dan massa satu atom C-12 adalah  $2 \times 10^{-23}$  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 =  $2 \times 10^{-23}$ . 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



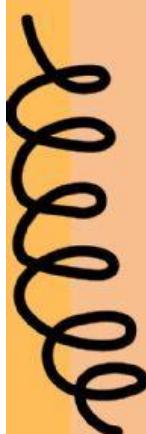
6. Berikut ini yang merupakan senyawa hidrat adalah (**jawaban bisa lebih dari satu**)

- $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
- $\text{Ba}(\text{OH})_2$
- $\text{CH}_3\text{COOH}$
- $\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$



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!**)

$\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	<input type="checkbox"/>	60
$\text{Ba}(\text{OH})_2$	<input type="checkbox"/>	171
$\text{CH}_3\text{COOH}$	<input type="checkbox"/>	172
$\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	<input type="checkbox"/>	208
$\text{BaCl}_2$	<input type="checkbox"/>	236



Thank You

