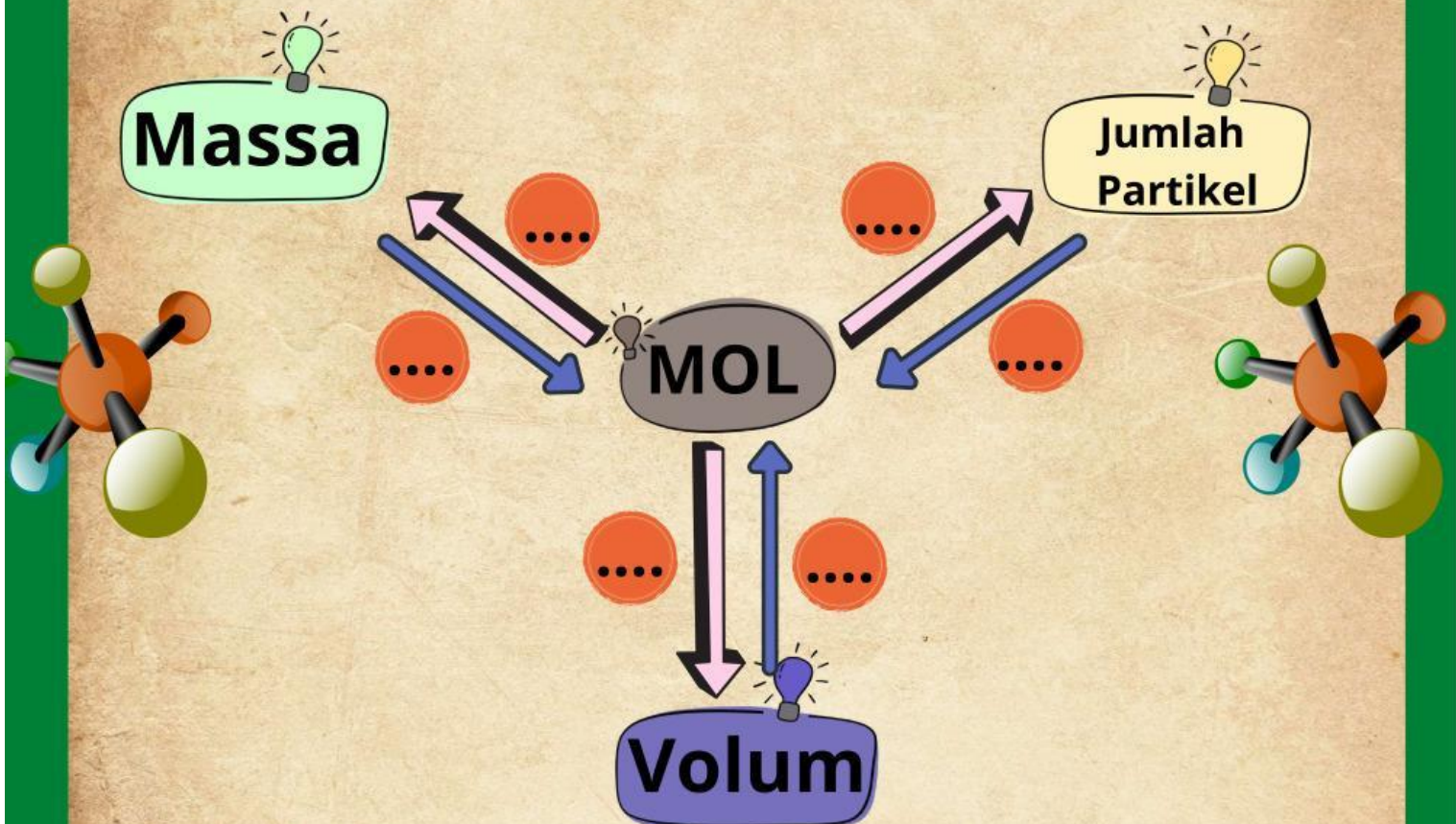


Nama Lengkap :

Kelas :

Sekolah :

Tuliskan nomor jawaban yang sesuai dengan arah panah!



1 $\times 22,4$

4 $: Ar/Mr$

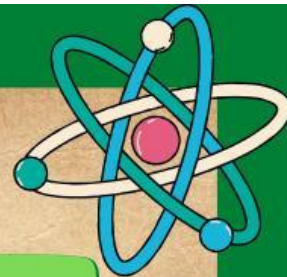
2 $: 22,4$

5 $\times 6,02 \times 10^{23}$

3 $\times Ar/Mr$

6 $: 6,02 \times 10^{23}$





Jawablah pertanyaan dengan tepat!

Jumlah partikel dalam 4 mol NH_3

..... $\times 10^{23}$

Massa dari 0,2 mol CaCO_3
(Ar Ca = 40, C = 12, O = 16)

.....

Volume dari 0,25 mol gas CO_2 pada
keadaan STP (Ar C=12, Ar O= 16)

.....

Jumlah partikel dari 11,2 liter gas
 O_2 pada STP.

..... $\times 10^{23}$

Volume gas oksigen (O_2) pada STP yang
memiliki jumlah partikel $3,01 \times 10^{23}$

.....

THANK
YOU

