

SATUAN ACARA PELATIHAN

Oleh: Warnida, S.Pd., M.Pd.I

- Nama Pelatihan : Simulasi Calon Pengajar Praktik Guru Penggerak
Nama Mata Diklat : TPA Topik 2: Stoikiometri
Tujuan Pelatihan : Meningkatkan Kemampuan Pemahaman terhadap Topik 2: Stoikiometri.
Indikator Pelatihan : Setelah mengikuti program guru penggerak, guru diharapkan mampu:
1. Menerapkan konsep stoikiometri pada pembelajaran di kelas.
 2. Meningkatkan partisipasi peserta didik pada pembelajaran konsep stoikiometri
 3. Memudahkan guru dalam menguasai konsep stoikiometri sebagai kemampuan pedagogik guru.
- Alokasi Waktu : 10 Menit.

A. PENDAHULUAN (2 menit)

1. Salam Pembuka: Guru memasuki ruangan belajar dan menyapa peserta pelatihan dengan salam pembuka (Assalamu'alaikum wr.wb, selamat pagi/siang) dan menanyakan kabar peserta didik dengan sapaan yang menyenangkan
2. Berdoa : Sebelum memulai pembelajaran marilah kita berdo'a menurut keyakinan dan kepercayaan masing-masing, supaya kegiatan pembelajaran kita bernilai ibadah dan diberikan kemudahan dalam memahami pelajaran, berdo'a mulai.
3. Apresiasi: terima kasih peserta semua atas kehadirannya semoga hari ini tetap semangat dalam mengikuti pembelajaran, dengan tidak lupa memantau kehadiran peserta.

B. KEGIATAN INTI(6 menit)

1. Menjelaskan tujuan dan memotivasi
Guru menyampaikan tujuan pembelajaran yaitu:
 - a. Memudahkan konsep stoikiometri pada pembelajaran di kelas.
 - b. Meningkatkan partisipasi peserta didik pada pembelajaran konsep stoikiometri
 - c. Memudahkan guru dalam menguasai konsep stoikiometri
2. Menyampaikan informasi

Guru menyampaikan informasi bahwa stoikiometri adalah materi esensial yang wajib dikuasai pada kurikulum yang diterapkan di jenjang pendidikan menengah. Di samping itu stoikiometri adalah materi yang menuntut pemahaman konsep yang universal, mampir meliputi semua Kompetensi Dasar sebelumnya. Jadi perlu strategi yang tepat pada penyampaian materi tersebut di kelas, sehingga peserta didik dimudahkan dalam memahami dan menerapkan konsep dalam pembelajaran kimia.

3. Pembentukan tim belajar dan membantu kelompok untuk belajar dan bekerja: guru membentuk kelompok dengan berpedoman pada daftar hadir peserta.
4. Kerja dalam kelompok: diberikan bahan diskusi dan lembar kerja (terlampir)
5. Mempresentasikan hasil kerja kerja kelompok dan mengevaluasi hasil kinerja peserta
6. Memberikan penghargaan dengan cara memberikan aplus terhadap kelompok yang telah berhasil mengerjakan tugasnya.

C. PENUTUP(2 menit)

1. Peserta pelatihan dan pelatih secara bersama-sama menarik kesimpulan: Penerapan peta konsep stoikiometri dapat mempermudah dalam memahami dan memecahkan permasalahan dalam perhitungan kimia.
2. Pemberian tugas dan do'a penutup serta salam penutup.

Sengeti, Desember 2021

Mengetahui,
Kepala Sekolah



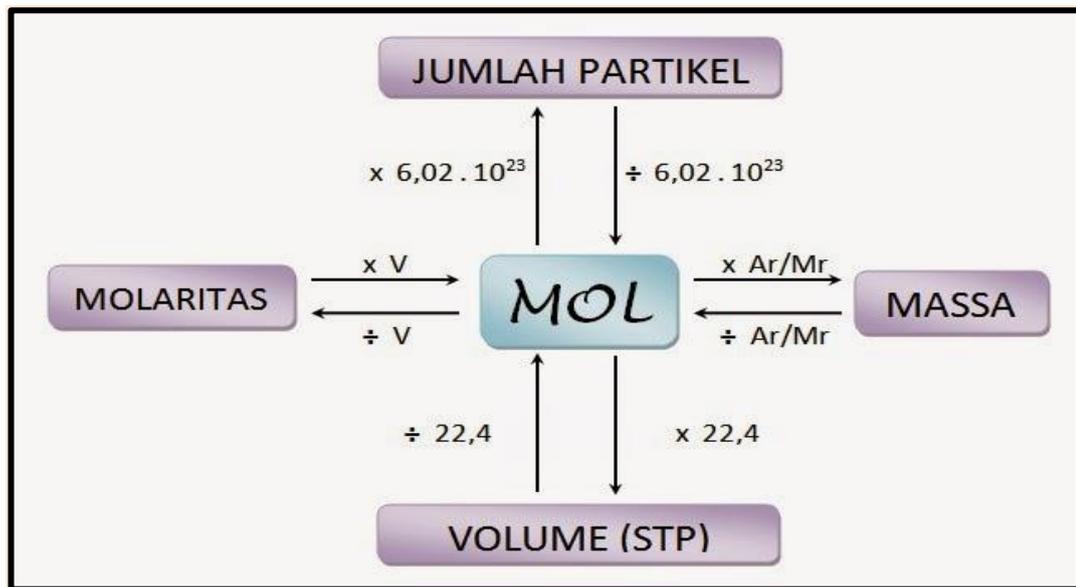
Nopri Suryadi, S. Pd., M. Pd
NIP. 19710903206042009

Pengajar Praktik,



Warnida, S. Pd., M. Pd.I
NIP. 19710903206042009

PETA KONSEP MOL SEBAGAI TERMINAL



Keterangan:

Ar= Massa Atom Relatif

Mr= Massa Molekul Relatif

V = volume (L)

22,4 = Volume Standar (L/mol)

$6,02 \cdot 10^{23}$ = Bilangan Avogadro (partikel/mol)

Periodic Table of the Elements

1 1IA 1A	2 IIA 2A											13 IIIA 3A	14 IVA 4A	15 VA 5A	16 VIA 6A	17 VIIA 7A	18 VIIIA 8A
1 H Hydrogen 1,008	4 Be Beryllium 9,012											5 B Boron 10,811	6 C Carbon 12,011	7 N Nitrogen 14,007	8 O Oxygen 15,999	9 F Fluorine 18,998	10 Ne Neon 20,180
11 Na Sodium 22,990	12 Mg Magnesium 24,305	3 Li Lithium 6,941	4 Be Beryllium 9,012	5 B Boron 10,811	6 C Carbon 12,011	7 N Nitrogen 14,007	8 O Oxygen 15,999	9 F Fluorine 18,998	10 Ne Neon 20,180	11 Na Sodium 22,990	12 Mg Magnesium 24,305	13 Al Aluminum 26,982	14 Si Silicon 28,086	15 P Phosphorus 30,974	16 S Sulfur 32,065	17 Cl Chlorine 35,453	18 Ar Argon 39,948
19 K Potassium 39,098	20 Ca Calcium 40,078	21 Sc Scandium 44,956	22 Ti Titanium 47,887	23 V Vanadium 50,942	24 Cr Chromium 51,996	25 Mn Manganese 54,938	26 Fe Iron 55,845	27 Co Cobalt 58,933	28 Ni Nickel 58,693	29 Cu Copper 63,546	30 Zn Zinc 65,38	31 Ga Gallium 69,723	32 Ge Germanium 72,631	33 As Arsenic 74,922	34 Se Selenium 78,971	35 Br Bromine 79,904	36 Kr Krypton 83,798
37 Rb Rubidium 85,468	38 Sr Strontium 87,62	39 Y Yttrium 88,906	40 Zr Zirconium 91,224	41 Nb Niobium 92,906	42 Mo Molybdenum 95,94	43 Tc Technetium 98,906	44 Ru Ruthenium 101,07	45 Rh Rhodium 102,905	46 Pd Palladium 106,42	47 Ag Silver 107,868	48 Cd Cadmium 112,414	49 In Indium 114,818	50 Sn Tin 118,710	51 Sb Antimony 121,760	52 Te Tellurium 127,6	53 I Iodine 126,905	54 Xe Xenon 131,29
55 Cs Cesium 132,905	56 Ba Barium 137,327	57-71 Lanthanide Series	72 Hf Hafnium 178,49	73 Ta Tantalum 180,948	74 W Tungsten 183,84	75 Re Rhenium 186,207	76 Os Osmium 190,23	77 Ir Iridium 192,222	78 Pt Platinum 195,084	79 Au Gold 196,967	80 Hg Mercury 200,59	81 Tl Thallium 204,384	82 Pb Lead 207,2	83 Bi Bismuth 208,980	84 Po Polonium 209	85 At Astatine 210	86 Rn Radon 222,018
87 Fr Francium 223,018	88 Ra Radium 226,025	89-103 Actinide Series	104 Rf Rutherfordium 261	105 Db Dubnium 262	106 Sg Seaborgium 263	107 Bh Bohrium 264	108 Hs Hassium 265	109 Mt Meitnerium 266	110 Ds Darmstadtium 271	111 Rg Roentgenium 272	112 Cn Copernicium 285	113 Nh Nihonium 284	114 Fl Flerovium 289	115 Mc Moscovium 288	116 Lv Livermorium 293	117 Ts Tennessine 294	118 Og Oganesson 294
		57 La Lanthanum 138,905	58 Ce Cerium 140,116	59 Pr Praseodymium 140,908	60 Nd Neodymium 144,242	61 Pm Promethium 144,913	62 Sm Samarium 150,36	63 Eu Europium 151,964	64 Gd Gadolinium 157,25	65 Tb Terbium 158,925	66 Dy Dysprosium 162,500	67 Ho Holmium 164,930	68 Er Erbium 167,258	69 Tm Thulium 168,934	70 Yb Ytterbium 173,055	71 Lu Lutetium 174,967	
		89 Ac Actinium 227,033	90 Th Thorium 232,038	91 Pa Protactinium 231,036	92 U Uranium 238,029	93 Np Neptunium 237,048	94 Pu Plutonium 244,064	95 Am Americium 243,061	96 Cm Curium 247,070	97 Bk Berkelium 247,070	98 Cf Californium 251,080	99 Es Einsteinium 252,083	100 Fm Fermium 257,103	101 Md Mendelevium 258,10	102 No Nobelium 259,10	103 Lr Lawrencium 260,10	
		Alkali Metal	Alkaline Earth	Transition Metal	Basic Metal	Semimetal	Nonmetal	Halogen	Noble Gas	Lanthanide	Actinide						

LEMBAR KERJA PESERTA:

Nama	Rumus Molekul	Ar/Mr	Massa (gram)	Mol	Jumlah Partikel	Volume (0°C, 1 atm)	Molar
Amoniak			3,4				
Karbon Dioksida			0,1			
Asam Sulfat					$3,01 \times 10^{23}$		

(Diketahui Ar: H=1, C=12, N=14, O=16, S=32)