

1. Kelaskan bahan-bahan berikut mengikut jenis-jenis zarah yang betul. (Tarik jawapan ke ruang kosong) TP 2

Air H₂O	Naftalena C₁₀H₈	Natrium Klorida NaCl
Ferum Fe	Zink Oksida ZnO	Helium He

ATOM	MOLEKUL	ION

2. Lengkapkan jadual berikut . Tuliskan jawapan di ruang jawapan TP 1, TP 2

Unsur	Nombor Proton	Bilangan Proton	Bilangan elektron	Susunan elektron
Neon	10			
Natrium	11			
Magnesium			12	2.8.2
Argon	18		18	
Oksigen	8			2.6
Aluminium				2.8.3

3 Padankan formula yang betul bagi bahan-bahan berikut (TP 3)

Bahan Kimia
Natrium karbonat
Asid Sulfurik
Asid Nitrik
Plumbum (II) Klorida
Magnesium Klorida
Magnesium oksida

Formula Kimia
MgO
HNO ₃
Na ₂ CO ₃
MgCl ₂
H ₂ SO ₄
PbCl ₂

4 a) Kirakan jisim molekul relatif bagi bahan tersebut. Taip Jawapan di ruang jawapan. TP 2, TP 3

Bahan	Formula molekul	Jisim Molekul Relatif
Sulfur dioksida	SO ₂	
Karbon dioksida	CO ₂	
Ammonia	NH ₃	
Jisim atom relatif H= 1, O=16, C=14, S=32, N =14		

b) Kirakan jisim formula relatif bagi bahan tersebut. Taip Jawapan di ruang jawapan. TP 2, TP 3

Bahan	Formula Kimia	Jisim Molekul Relatif
Kalium Oksida	K ₂ O	
Magnesium nitrat	Mg(NO ₃) ₂	
Natrium sulfat	Na ₂ SO ₄	
Jisim atom relatif Na=23, Mg =24, K= 39 , S=32 O=16 N=14		

5. Pilih persamaan kimia yang betul untuk tindak balas kimia di bawah. Tarik jawapan ke ruang jawapan TP 3

$\text{CuO} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CuCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
$2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$
$\text{K}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{KOH}$
$2\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2$

a)	Natrium + Air $\rightarrow$ Natrium hidroksida + Hidrogen
b)	Kuprum (II) Oksida + Asid hidroklorik $\rightarrow$ Kuprum (II) klorida + Air
c)	Natrium hidroksida + Asid Sulfurik $\rightarrow$ Natrium sulfat + Air
d)	Kalium oksida + Air $\rightarrow$ Kalium hidroksida