

Warna-Warna KIMIA SPM

Logam	Molekul				Sebatian														
Semua logam kelabu Kecuali 1. Kuprum, Cu Perang 2. Aurum, Au Kuning keemasan	1. Halogen				<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th></th> <th>P</th> <th>Akueus</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Kalium iodida KI</td> <td>Putih</td> <td>Tak berwarna</td> </tr> <tr> <td>Magnesium klorida MgCl₂</td> <td>Putih</td> <td>Tak berwarna</td> </tr> <tr> <td>Aluminium Oksida</td> <td>Putih</td> <td>Tak berwarna</td> </tr> </tbody> </table>				P	Akueus	Kalium iodida KI	Putih	Tak berwarna	Magnesium klorida MgCl ₂	Putih	Tak berwarna	Aluminium Oksida	Putih	Tak berwarna
		P	Akueus																
	Kalium iodida KI	Putih	Tak berwarna																
	Magnesium klorida MgCl ₂	Putih	Tak berwarna																
	Aluminium Oksida	Putih	Tak berwarna																
	Fizikal	P	Ce	G	∴ LOGAM Kumpulan 1, 2 dan 13 PEPEJAL PUTIH, LARUTAN TAK BERWARNA														
	Klorin Cl ₂			Kuning Kehijauan															
	Bromin Br ₂		Perang kemerahan	Perang															
	Iodin I ₂	Hitam keunguan	Perang	Perang															
	2. Gas lain				<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th></th> <th>P</th> <th>Akueus</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Kuprum(II) klorida CuCl₂</td> <td>Hijau</td> <td>Biru</td> </tr> <tr> <td>Ferum(II) bromida FeBr₂</td> <td>Hijau</td> <td>Hijau</td> </tr> <tr> <td>Ferum(III) bromida FeBr₃</td> <td>Perang</td> <td>Perang</td> </tr> </tbody> </table>				P	Akueus	Kuprum(II) klorida CuCl ₂	Hijau	Biru	Ferum(II) bromida FeBr ₂	Hijau	Hijau	Ferum(III) bromida FeBr ₃	Perang	Perang
	P	Akueus																	
Kuprum(II) klorida CuCl ₂	Hijau	Biru																	
Ferum(II) bromida FeBr ₂	Hijau	Hijau																	
Ferum(III) bromida FeBr ₃	Perang	Perang																	
Fizikal	Gas			∴ Molekul HALOGEN – wujud sebagai MOLEKUL => BERWARNA Apabila menjadi halida – ion negatif => warnanya HILANG . Warnanya MENGIKUT WARNA POSITIF ION .															
Oksigen O ₂	Tak Berwarna																		
Hydrogen H ₂																			
Karbon dioksida CO ₂																			
Ammonia NH ₃	Tak warna, Berbau sengit, Bersifat Alkali																		
Sulfur dioksida SO ₂	Meluntur warna ungu KMnO ₄																		
Nitrogen dioksida NO ₂	Perang, berasid																		
Kuprum	Ferum	Plumbum	Oksida logam	Yang lain															
Cu: Perang CuO: Hitam CuCO ₃ : Hijau CuCl ₂ : Hijau (p) Cu larutan: Biru CuCl ₂ , Cu(NO ₃) ₂ , CuSO ₄	Fe: Kelabu Fe ²⁺ : Hijau Fe ³⁺ : Perang	Pb: Kelabu PbSO ₄ : Putih/ Tak berwarna PbCl ₂ : Putih/ Tak berwarna PbI ₂ , PbCrO ₄ : Kuning	PbO: panas perang, kuning sejuk PeKuPbO ZnO: panas kuning, putih sejuk KuPuZnO	KMnO ₄ : Ungu ke tak berwarna K ₂ Cr ₂ O ₇ : Jingga ke hijau															