

Chlorurul gazos are pentru formă CuCl_2 ;
 Chlorurul lichid Cu^2Cl^2 ;
 Chlorurul solid Cu^3Cl^3 .

Cyanogenul se combină asemenea cu bromul și iodul.

СІРШІТЪЛ МЕТАЛОИДІЛОР.

ЦЕНЕРАЛИТЪЦІ АСЪПРА МЕТАЛЕЛОР:

Toate metalele sînt solide la temperatură ordinară, afară de mercur, care este lichid.

Чea mai mare parte din metale aș o lăcîre, че o perd kind le adăce чине-ва ла о mare stare de diviziune, și atîncî даș нише пълвері че sînt маї кз seamă negre saș vinete și devin iarși strălxчitoare kind le freacъ чине-ва кз зн корп tare.

Metalele лзate în masă sînt toate опаче, дар лъмі-на poate trece printr'însele kind sînt pedse în soi foarte sьвдирі. Ast-fel o foae de адр вьтзт se pare verde kind se пне între окіш și лъмінъ.

Колоарea ordinară a metalelor este алъ вінътз; кз toate ачестea aurul, cuprumul, titanul, tantalul, sînt галбені роміетіві.

Metalele sînt în генерал фръ мпос; кз toate ачестea stannumul, cuprumul, ferul, plumbul, essalъ зн мпос неплъкът, маї кз seamă kind le freacъ чине-ва кз мїна.

Ките-ва метале аș о savoare партікздаръ și не-плъкзтъ.

Metalele sînt маї греле декіт ана, afară însъ de potassiumъ și de sodiumъ; вьтзтзра ле адаорт маї adesea densitatea lor. În tavoloл зрмьтор дъм densitatea meta-лелор челор прінчипале.