

## اطلاعات عمومی - آشنایی با انواع روشهای جوشکاری و مواد مصرفی هر روش

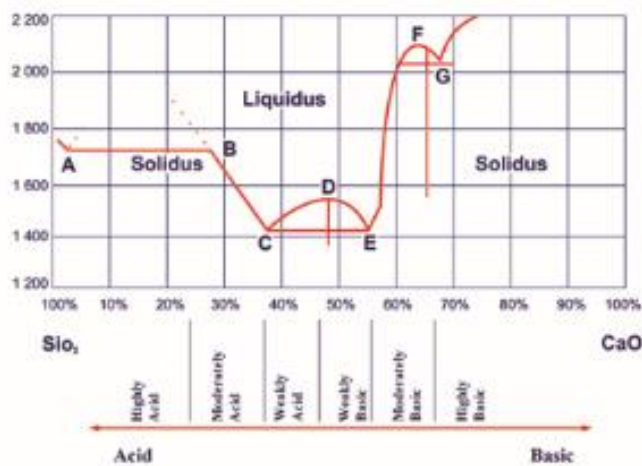
### SAW

درجه قلیانیت :

یک مشخصه بسیار مهم در بررسی اختلاف بین ترکیب شیمیایی پودرها به شمار رفته و از روابط گوناگون زیر قابل محاسبه است .

$$BI = \frac{\%CaO}{\%SiO_2}$$

با توجه به منحنی شکل زیر در حالت مایع ، ملاحظه می شود که سیلیکاتهای فلزی و ترکیب  $CaO$  و  $SiO_2$  در بخشی از مذاب بصورت ترکیب درآمده و باقیمانده آن غیرمحلول و در منطقه آزاد قرار می گیرد . بر این اساس سرباره اسیدی یا قلیائی بر روی جوش سرد شده و تشکیل می گردد .



و Joseph این می شود .

بر اساس فرمول Holbook  
ضریب بصورت زیر محاسبه  
 $\%CaO + \%MgO$

$$BI = \frac{\%SiO_2 + \%Al_2O_3}{\%CaO + \%MgO}$$

بر طبق فرمول Hertly بصورت زیر محاسبه شده

$$BI = \%CaO - 0.93\% SiO_2 - 1.18 \%P_2O_5$$

و بالاخره طبق رابطه بونیژوسکی که معتبرترین این روابط می باشد بصورت زیر محاسبه می گردد :

$$BI = \frac{\%CaO + \%MgO + \%BaO + \%CaF_2 + \%Na_2O + \%K_2O + 0.5 (\%MnO + \%FeO)}{\%SiO_2 + 0.5 (\%Al_2O_3 + \%TiO_2 + \%ZrO_2)}$$