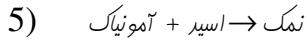
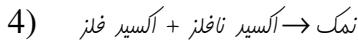
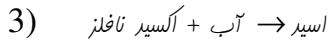
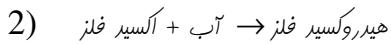
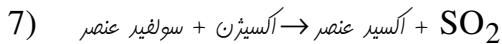
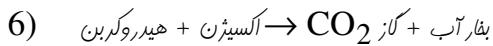


انواع واکنش‌های شیمیایی

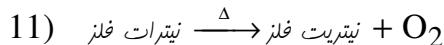
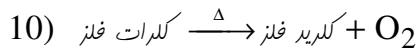
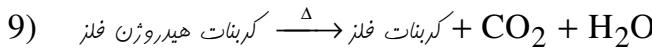
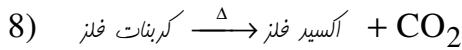
ترکیب



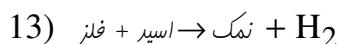
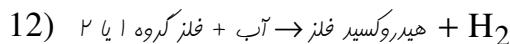
سوختن



تپزیه



جایه جایی یگانه



استوکیومتری

عمل مسائل استوکیومتری به روش تناسب

$$14) \left[\frac{\text{mol}}{\text{مول} \times 1} \right] = \left[\frac{\text{g}}{\text{مول} \times \frac{\text{بد}}{\text{ضریب}}} \right] = \left[\frac{\text{Lit}}{\text{کلز} \times 22.4} \right] = \left[\frac{\text{mL}}{\text{کلز} \times 22400} \right] = \left[\frac{\text{مملول}}{\text{مول} \times \text{ضریب} \times 1000} \right] = \left[\frac{\text{مقدار کرما}}{|\Delta H|} \right]$$

حل برفی مسائل استوکیومتری در مملول ها

$$15) \frac{M_1 V_1}{a_1} = \frac{M_2 V_2}{a_2}$$

M₁ و M₂ : غلظت مولار

V₂ و V₁ : میهم مملول

a₂ و a₁ : ضریب ماده در معادله شده

$$16) \quad \%P = \frac{\text{مقدار گرم ماده فالصل}}{\text{مقدار گرم ماده تافالصل}} \times 100$$

$$17) \quad \times 100 = \frac{\text{بازده عملی}}{\text{بازده نظری}}$$

$$18) \quad \frac{\text{جرم ماده}}{\text{جرم مولکولی}} = \text{تعداد مول ماده چامد}$$

$$19) \quad \times \frac{\text{ملول}}{1000} = \text{تعداد مول ملول}$$

ترمودینامیک

$$20) \quad c = \frac{q}{m \times \Delta\theta}$$

c : ظرفیت گرمایی ویژه

q : مقدار گرمای

m : جرم

$\Delta\theta$: اختلاف دما

ظرفیت گرمایی

جرم ماده

$$21) \quad \frac{\text{ظرفیت گرمایی}}{\text{جرم ماده}} \rightarrow c = \frac{C}{m}$$

$$22) \quad \text{جرم مولی} \times \text{ظرفیت گرمایی ویژه} = \text{ظرفیت گرمایی مولی}$$

$$23) \quad \Delta E = E_2 - E_1$$

E_1 : انرژی درونی موارد اولیه

E_2 : انرژی درونی موارد ثانویه

$$24) \quad W = -P\Delta V$$

W : کار انجام شده

P : فشار

ΔV : اختلاف حجم

$$25) \quad q = \Delta E + P\Delta V$$

تعیین آنتالپی یا ΔH

تعیین گرمای وکنش با استفاده از انرژی پیوند

$$26) \quad \Delta H = \Delta H_{D_1} - \Delta H_{D_2}$$

ΔH : گرمای وکنش

ΔH_{D_1} : انرژی پیوند وکنش هنرهای

ΔH_{D_2} : انرژی پیوند فرآورده ها



یازدهمان

@Yazdahoman
www.Yazdahoman.ir
@Yazdahoman_bot

تعیین گرمای وکنش با استفاده از گرمای تشکیل:

$$27) \Delta H = \Delta H_{f_2} - \Delta H_{f_1}$$

گرمای و آنشن : ΔH

گرمای تشکیل و آنشن دهنده ها : ΔH_{f_1}

گرمای تشکیل خرآورده ها : ΔH_{f_2}

﴿ مخلول ها ﴾

$$28) \text{غذخت معمولی} = \frac{\text{مقدار ماده مل شونده بحسب گرم}}{\text{بهم مخلول بحسب لیتر}}$$

$$29) \text{غذخت مولار} = \frac{\text{مقدار ماده مل شونده بحسب مول}}{\text{بهم مخلول بحسب لیتر}}$$

$$30) \text{غذخت مول} = \frac{\text{بهم ماده مل شونده}}{\text{بهم مخلول}}$$

$$31) \text{جرم ماده مل شونده} = \frac{\text{جرم ماده مل شونده}}{\text{درصد جرمی}} \times 100$$

$$32) \text{جرم ماده مل شونده} = \frac{\text{بهم ماده مل شونده}}{\text{درصد بھمی}} \times 100$$

$$33) (\alpha)_{\text{درصد تقسیک یونی}} = \frac{\text{تعداد مول های تقسیک شده}}{\text{تعداد کل مول های مل شونده}} \times 100$$

﴿ فواصن کولیگاتیو مخلول غیرالکترولیت ﴾

$$34) \text{غذخت مولال} \times 0.512 = \text{افزایش نقطه‌ی چوش}$$

$$35) \text{غذخت مولال} \times -1.86 = \text{نقطه‌ی انجماد}$$

﴿ مخلول الکترولیت ﴾

$$36) i \times \text{غذخت مولال} \times 0.512 = \text{افزایش نقطه‌ی چوش}$$

ضدیب وانت هوف i

$$37) i \times \text{غذخت مولال} \times -1.86 = \text{نقطه‌ی انجماد}$$

