

شیمی ۲ مخصوص تجربی

عوامل موثر بر سرعت واکنش

1. نوع مواد واکنش دهنده

2. سطح تماس

3. دما

4. غلظت

5. کاتالیزگر

ماهیت (نوع یا جنس) واکنش دهنده‌ها

هر چه مواد واکنش دهنده فعال‌تر باشد سرعت واکنش نیز بیش‌تر است.

فلزهای قلیایی سدیم و پتاسیم در شرایط یکسان با آب سرد به شدت واکنش می‌دهند. اما سرعت این دو واکنش متفاوت است.

ماهیت واکنش دهنده‌ها مهم‌ترین عامل در تعیین سرعت یک واکنش است اما به عنوان یک متغیر در سرعت واکنش مطرح نیست. یعنی اگر ما نوع واکنش دهنده را تغییر دهیم و بخواهیم سرعت واکنش را مقایسه کنیم، دیگر این واکنش با واکنش قبلی متفاوت خواهد بود.

جمع‌بندی و یادآوری:

ماهیت = واکنش پذیری