

Каталізі

Скласти текст задачі й
розв'язати її, якщо дано:

$$m(\text{CO}) = 5.6\text{г}, V(\text{CO}) = ?, N(\text{CO}) = ?$$

$$m(\text{CO}) = 5.6\text{г},$$

$$V(\text{CO}) = ?,$$

$$N(\text{CO}) = ?$$

$$n = m/M$$

$$n = N/N_A$$

$$n = V/V_m$$

$$|M| = |M_r|$$

$$n = 5.6\text{г} / 28\text{ г/моль} = 0.2\text{ моль}$$

$$N = N_A \times n = 6.02 \times 10^{23} \text{ моль}^{-1} \times 0.2\text{ моль} = 1.2 \times 10^{23}$$

$$V(\text{CO}) = 0.2\text{ моль}$$

$$N(\text{CO}) = 1.2 \times 10^{23}$$

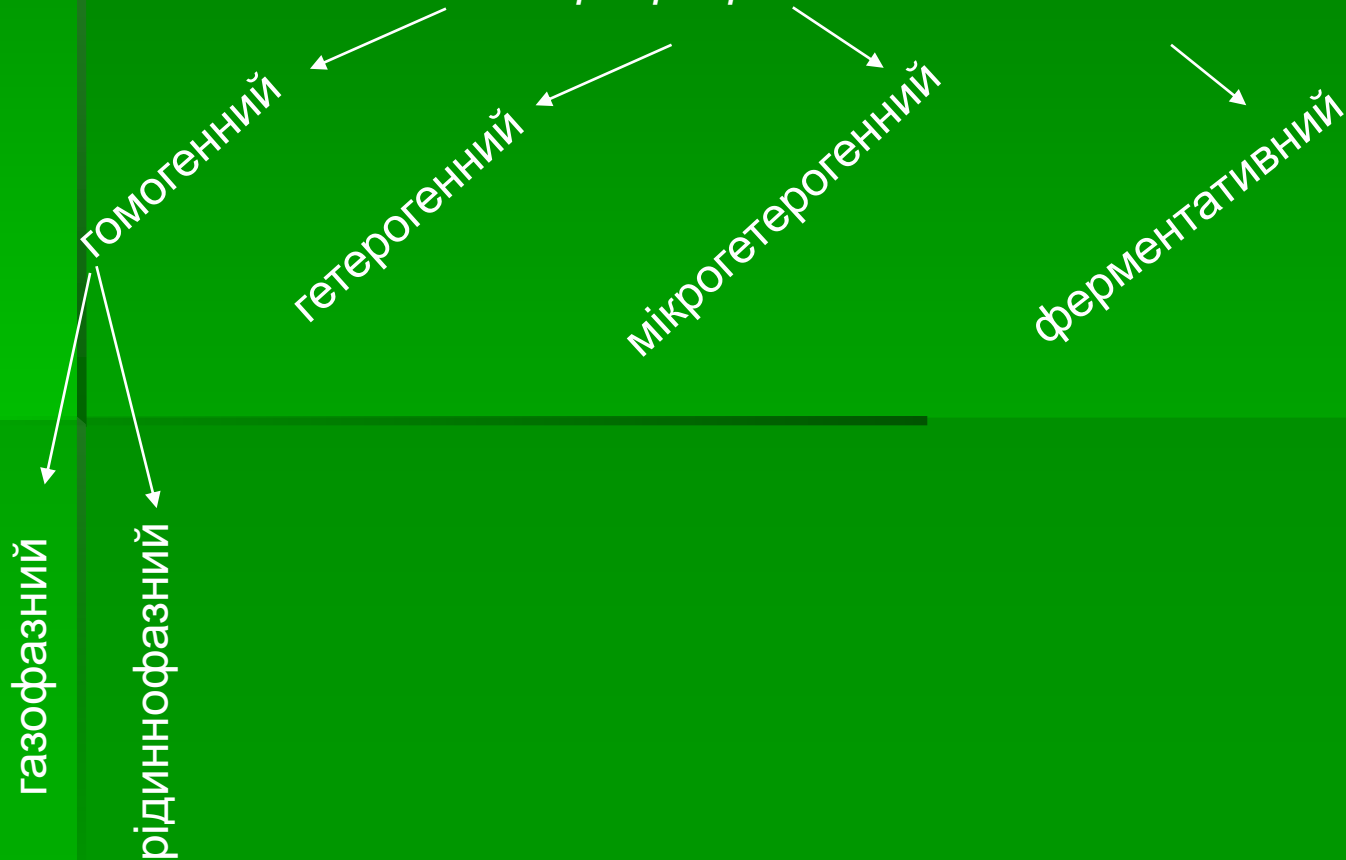
Каталіза́тор — речовина, яка змінює швидкість хімічних реакцій (найчастіше знижуючи її енергію активації), а сама після реакції залишається хімічно незмінною і в тій же кількості, що й до реакції.

Ката́ліз (від грец. *κατάλυσις* — розпад) — зміна швидкостей хімічних реакцій чи їх збудження внаслідок дії речовин (каталізаторів), які беруть участь у процесах, однак не входять до складу кінцевих продуктів.

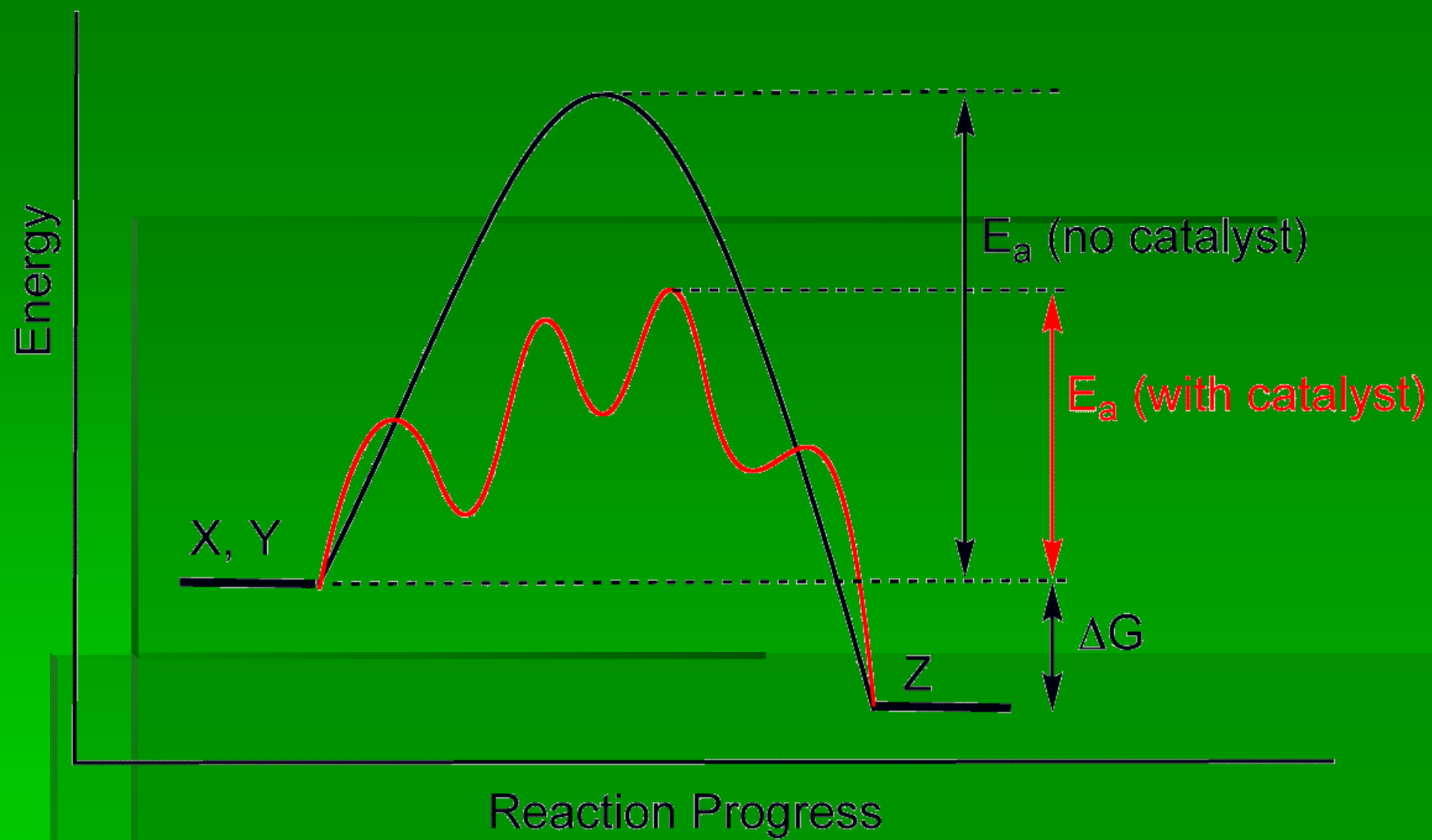


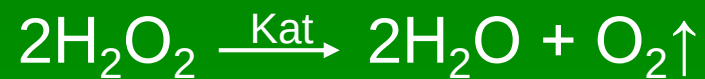
Класифікація

За принципом фазового стану реагентів та каталізаторів розрізняють такі типи каталізу:









- Скільки грам барій сульфату необхідно взяти для приготування розчину об'ємом 350 мл з молярною концентрацією 0,3 моль/л.

Хто винайшов жувальну гумку?

Чисте залізо практично не схильне до впливу чистої води і сухого кисню;

Солі самі по собі не призводять до появи іржі, але в сукупності з водою і повітрям значно прискорюють процес

Вчені створили ефективну технологію перетворення вуглекислого газу в рідке паливо, яким можна замінити бензин.Новий каталізатор забезпечує безперервне високоефективне виробництво пального