

S-Ş

sabatier sistem: CO_2 ve H_2 gazının yüksek sıcaklık ve basınçta nikel katalizörlüğünde tepkimeye girip metan gazı ve su oluşturmaları.

saf madde: Aynı çeşit atom veya moleküllerden meydana gelen, kendine has ayırt edici fiziksel ve kimyasal özellikleri bulunan, kendisinden başka maddelere fiziksel yollarla ayrılmayan madde.

solvent: Bir maddeyi çözebilme özelliğine sahip sıvı.

şap: Alüminyum ve potasyum sülfatından veya amonyum alüminyum sülfatından oluşan, sıcak suda eriyen, tadı buruk, antiseptik bir madde.

T

tepken: Birbirleriyle etkileşerek yeni bir molekül oluşturan yükün, atom ya da moleküller.

tepkime: İki veya daha fazla maddenin birbiriyle etkileşmesi sonucu kendi özelliklerini kaybederek yeni özelliklere sahip maddeler oluşturmaları.

terebentin: Kozalaklılardan ve bazı ağaçlardan ya kendi kendine ya da ağacın çizilmesiyle akan; yağlı boya, yağlı vernik üretiminde ve inceltilmesinde kullanılan; ince, renksiz, kokulu reçine; terementi.

tersinir: Bir olayın ortaya çıkma şartlarındaki sonsuz küçük bir değişikliğin etkisiyle herhangi bir anda yön değiştirebilen (kimyasal, fiziksel ve mekanik dönüşüm).

traverten: Birtakım kaynak sularının dibinde biriken kalkerli veya silisli tortu, pamuk taşı.

tümdengelim: Tümel bir önermeden tikel bir önermeye, yasalardan olaylara, etkenden etkiye geçme yolu.

tümevarım: Teklik olandan, özel olandan genel olana giden, tek tek olgulardan genel önermelere varan yöntem.

U-Ü

uyarılmış ara ürün: Birden çok basamaklı tepkimelerde oluşan yüksek enerjili ara ürün.

ürün: Bir tepkime sonucunda oluşan türler.

V

verim: Bir maddeden elde edilen ürünün aynı maddeden elde edilmesi beklenen (kimyasal tepkimelerdeki stokiometrik hesaplamalar sonucunda bulunan) ürüne oranı.

viskozite: Bir sıvının akıcılığı karşı gösterdiği direncin ölçüsü.

Y-Z

yapı formülü: Bir moleküldeki atomların sayısını ve bu atomlar arasındaki bağlanma şekillerini gösteren kimyasal formül.

yasa: Bilimsel araştırmanın gözlem, varsayım ve deneyimden sonra kurulan basamağı olarak doğa olaylarının zorunlu oluşum ve gelişimini belirleyici nedensel ilişkiyi açıklayan kural ve genelleştirmeler.

CEVAP ANAHTARI KAREKODU

Ünite sonu ölçme ve değerlendirme soruları cevap anahtarına ulaşmak için karekodu kullanınız.

