La molecola

La più piccola quantità di una sostanza in grado di conservarne la composizione chimica e di determinarne le proprietà e il comportamento chimico e chimico-fisico; può essere costituita da due o più atomi (m. biatomica, m. triatomica, ecc.), uguali o diversi fra loro; talvolta si parla di m. monoatomica per indicare l'atomo quando si trova in un sistema allo stato libero (per es. nei gas rari)

Molecola attivata, molecola che contiene uno o più atomi i cui elettroni si trovano in livelli di energia superiori rispetto a quelli normali

Molecola elementare, antica locuzione che indicava la molecola risultante dalla combinazione di due atomi della stessa specie per distinguerla dalla m. integrante, costituita da atomi di tipo diverso

Piccolissima parte di qualcosa.

Materiali Sinterizzati

I sinterizzati sono materiali solidi ottenuti portando ad altissima temperatura miscele di polveri,

metalliche e non metalliche, Le applicazioni industriali riguardano la costruzione di utensili da taglio, di guarnizioni per freni e frizioni,

I metalli utilizzati per costruire sinterizzati sono i seguenti:

· carburi di cobalto; · carburi di titanio; · carburi di tungsteno; · ossido di alluminio.

Il materiale piu’ duro al mondo è L'acciaio Maraging, che è un acciaio super-forte, è il metallo più duro al mondo. È una lega di ferro che contiene elevate quantità di cobalto, nichel e molibdeno. L'acciaio Maraging è molto duro e resistente a causa del processo di trattamento termico che ha dovuto attraversare. Ha la capacità di sopportare tensioni o forze di trazione.

Un’introduzione al calcio metallico

Un elemento piuttosto trascurato nella tavola periodica dell’Associazione, il calcio è infatti classificato come un metallo minore è un metallo alcalino. Dite “calcio” e non vi verrà subito in mente una sostanza metallica, piuttosto una roccia gessosa e polverosa o forse una bottiglia di latte. Il calcio è, tuttavia, un metallo nella sua forma pura, anche se raramente visto in questo stato a causa della sua instabilità. In aria, il calcio si decompone rapidamente in idrossido di calcio e carbonato di calcio. Il carbonato di calcio è la sostanza gessosa che associamo al calcio, e le bianche scogliere di Dover (vedi a destra) sono composte da questo composto.



Anche se il calcio è il quinto elemento più abbondante (e il terzo metallo più abbondante) nella crosta terrestre, presente ad un livello del 3% circa negli oceani e nel suolo, non si trova mai libero in natura. Il calcio forma facilmente dei composti reagendo non solo con l’aria, ma anche con l’acqua e l’acido (a contatto con l’acqua o l’acido, si produce idrogeno gassoso in modo abbastanza controllato, rispetto agli altri metalli alcalini).