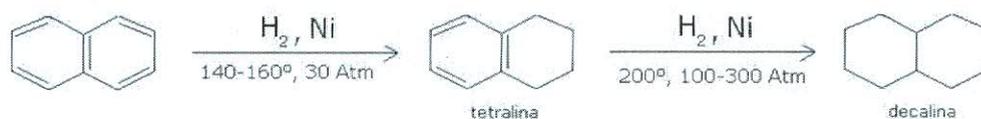


a) Naftalene

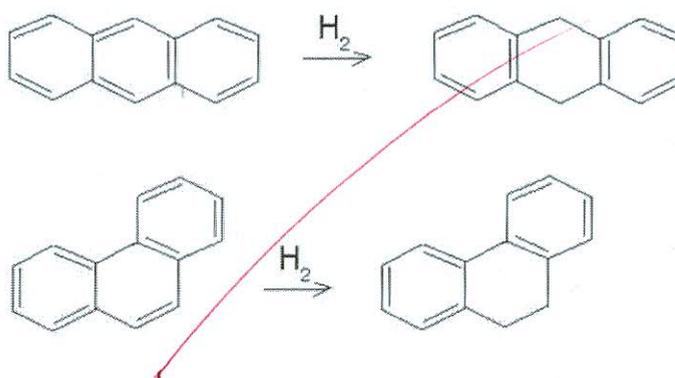
righetti48

ne può essere ridotto a tetraedronaftalene o tetralina con idrogeno in presenza di Nichel. Per una più prolungata esposizione all'idrogeno può essere interamente ridotto a peridronaftalene o decalina.



b) Antracene e Fenantrene.

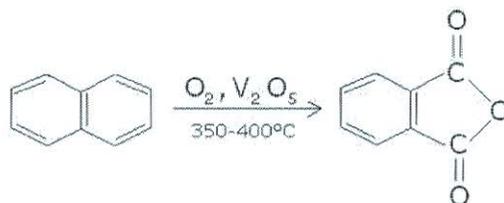
Sono ridotte molto facilmente a diidroderivati con idrogeno molecolare, nelle posizioni 9 e 10, rispettivamente a 9,10-diidroantracene e a 9,10 diidrofenantrene



2) Reazioni di ossidazione.

a) Naftalene.

E' ossidato ad alta temperatura dall'ossigeno molecolare in presenza di pentossido di di vanadio, dando come prodotto di reazione l'anidride ftalica:



b) Antracene e Fenantrene.

Sono più facilmente ossidabili del naftalene. Infatti reagiscono a temperatura ambiente con comuni ossidanti, come bicromato di potassio e acido solforico: