

अधिशोषण तथा अवशोषण में अंतर क्या है परिभाषा adsorption & absorption

adsorption (अधिशोषण) & absorption (अवशोषण) definition and difference in hindi में अंतर क्या है परिभाषा

पृष्ठ रसायन परिभाषा : रसायन विज्ञान की वह शाखा जिसके अंतर्गत ठोस या द्रव की सतह पर होने वाले परिवर्तन तथा क्रियाविधि का अध्ययन किया जाता है उसे पृष्ठ रसायन कहते हैं।

अधिशोषण (adsorption) : इसे निम्न प्रयोग द्वारा समझाया जा सकता है , जल वाष्प से भरे पात्र में सिलिका जैल लटकाने पर उसकी सतह पर जल वाष्प संचित हो जाती है इसे अधिशोषण कहते हैं।

अतः ठोस या द्रव की सतह पर दूसरे पदार्थ का संचित होना अधिशोषण कहलाता है।

नोट : वह पदार्थ जो ठोस या द्रव की सतह पर संचित होता है उसे अधिशोष्य कहते हैं तथा जिस पदार्थ पर अधिशोषण की घटना होती है उसे अधिशोषक कहते हैं।

अवशोषण (absorption) :

जब अधिशोष्य , अधिशोषक में समान रूप से वितरित हो जाता है तो उसे अवशोषण कहते हैं।

उदाहरण :

- स्पंज के टुकड़े को जल के संपर्क में रखने पर
- कागज़ के टुकड़े को जल के सम्पर्क में रखने पर
- NH_3 गैस को जल के संपर्क में रखने पर



निर्जल CaCl_2 को जल वाष्प के सम्पर्क में रखने पर।

diagram ?

अधिशोषण तथा अवशोषण में अंतर :

अधिशोषण (adsorption)	अवशोषण (absorption)
1. यह सतह घटना है अर्थात अधिशोषक की सतह पर घटित होती है।	यह स्थूल घटना है अर्थात यह अधिशोषक के सम्पूर्ण भाग में घटित होती है।
2. अधिशोष्य की सांद्रता सतह पर अधिक होती है।	अधिशोष्य की सांद्रता सभी जगह एक समान रहती है।