GK पुस्तकालय ज्ञान का अभिलेख

साम्य को बहाल करने वाला बल, ले शातेलिए (Le Chatelier)

लेख का पता

https://www.gklibrarykor.com/hi/article/4792/

PDF लेआउट का नमूना - केवल अंश

बंद कार्बोनेटेड पेय की बोतल को हिलाकर उसका ढक्कन खोलने पर बुलबुले एक साथ उफन पड़ते हैं। बोतल के भीतर कार्बन डाइऑक्साइड की द्रव में घुली हुई अवस्था और गैस के रूप में मौजूद अवस्था एक-दूसरे से जुड़ी हुई थीं, लेकिन ढक्कन खुलते ही 'दाब' की परिस्थिति बदल जाती है और साम्य डगमगा जाता है। ऐसी गड़बड़ी पर निकाय किस तरह प्रतिक्रिया करता है, रसायन विज्ञान इसे एक वाक्य में समेटता है। यही 'ले शातेलिए का सिद्धांत (Le Chatelier's Principle)' है। सरल शब्दों में, ले शातेलिए का सिद्धांत एक अनुभवजन्य नियम है : 'रासायनिक साम्य में स्थित किसी निकाय की सांद्रता, दाब या तापमान में परिवर्तन करने पर साम्य उस दिशा में खिस