

Os **indicadores ácido-base** são substâncias que mudam de cor para indicar se uma solução é **ácida, básica ou neutra**. São muito utilizados nas aulas de Ciências e nos laboratórios para identificar o tipo de substância.

Um exemplo é o **azul de tónesol**, que fica **vermelho** em soluções ácidas e **azul** em soluções básicas. A **fenolftaleína**, por sua vez, é **incolor** em soluções ácidas e torna-se **rosa** em soluções básicas. Estes indicadores ajudam a compreender o **pH** das soluções, que indica o grau de acidez ou basicidade.

Desta forma, os indicadores ácido-base facilitam o estudo das reacções químicas e ajudam a identificar diferentes substâncias no dia a dia.