Área: EDU

Capturing changes in undergraduate students' conceptual representations of energy through the analysis of word association tests

Samanta Nunes de Arruda (IC) e Flavio Antonio Maximiano (PQ).

samanta.arruda@usp.br; famaxim@iq.usp.br

Departamento de Química Fundamental, Instituto de Química da USP.

Palavras Chave: representação conceitual, representação social, ensino superior, teste de associação livre de palavras, teoria do núcleo central, termodinâmica.

Highlights

The methodological framework of the Theory of the Central Nucleus can detect conceptual structure changes.

The teaching-learning promotes a homogenization of the conceptual representation shared by students.

Resumo/Abstract

A Teoria das Representações Sociais (RS) busca compreender como um determinado objeto ou assunto é compartilhado por um grupo social. A Teoria do Núcleo Central (TNC) busca captar e analisar a estrutura cognitiva e afetiva das RS, destacando o núcleo central, formado pelos conceitos e ideias mais centrais e estáveis que organizam as demais ideias, e o sistema periférico, formado por conceitos mais suscetíveis às influências externas. Como o estudo foi conduzido em uma situação muito específica e não num contexto social mais amplo, optamos aqui por adotar o termo representação Conceitual (RC) no lugar de representação social (RS). O objetivo geral deste trabalho é aplicar a metodologia de coleta e análise de dados oriundas da TNC em um teste de associação livre de palavras (TALP) sobre o conceito energia, respondido por aluno do curso de graduação em Química antes e após o ensino de conceitos básicos de termodinâmica numa disciplina de Química Geral antes e após o ensino.

A TALP consiste em pedir para que cada aluno liste as seis primeiras palavras que lhe vêm à mente diante do termo indutor (energia). Foram calculadas a frequência (F) e ordem média de evocação (OME - a média da posição de cada palavra após a hierarquização delas), considerando as palavras mais frequentes que englobam cerca de 60% das palavras mais frequente. Conceitos com baixa OME e alta F são considerados os mais salientes. Já a conectividade indica como conceitos mais centrais aqueles mais conectados (citados conjuntamente) com outros conceitos. Um possível núcleo central (NC) da representação conceitual do conjunto de alunos é obtido pela intersecção entre saliência e conectividade. Os demais conceitos citados formam as chamadas periferias.

Resultados: 4) O número de conceitos mais evocados caiu de 20 para 12. 2) Os conceitos candidatos a compor o NC antes do ensino foram: agitação/movimento de partículas (F=78, OME=2,79), calor (F=68, OME=2,54), trabalho (F= 43, OME= 2,53) e elétrica_eletricidade (F=50, OME=3,06). Após o ensino foram apenas: calor (F= 71, OME=2,82) e trabalho (F= 70, OME= 2,87). 3) No pré-ensino, as periferias eram compostas, em ordem de importância, por energia cinética e energia potencial seguidas por conservação, entalpia e troca_transferência. Já após o ensino: agitação_movimento, entropia e entalpia, seguidas por: troca_transferência, primeira lei da termodinâmica e mudança_transformação. 4) Na zona periférica menos importante (baixas F e OME), onde aparecem conceitos evocados e poucos alunos e de forma isolada, temos para o pré-ensino 11 conceitos, sendo alguns muito genéricos (potência, matéria, força e luz). No pós-ensino apenas 4 conceitos, todos centrais no contexto da termodinâmica química (energia cinética, energia potencial, energia livre e energia interna). Estes conceitos centrais, apresentaram em sua maioria aumento importante nos valores de frequência.

Dos resultados aqui obtidos, pode-se ver que: 1) a aplicação da metodologia de análise da TNC numa TALP aplicada no contexto do ensino superior, permitiu capturar elementos de uma possível representação conceitual dos alunos e mudanças em sua estrutura, relacionadas às ideias centrais apresentadas no ensino do tema; 2) O processo de ensino promove uma homogenização da representação conceitual compartilhada pelo grupo de alunos.

Agradecimentos/Acknowledgments

Aos alunos da disciplina QFL 1103 Química Geral II do semestre 2023 e 2024.