

ಮನೆಯಂದಲೇ STEM ಮಾಡ

ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಮೀಕರಣಗಳನ್ನು ಸರಿದೂಗಿಸುವುದು

ನಿಮ್ಮ ಹುಟ್ಟಬ್ಬದ ದಿನದಂದು ನೀವು ಮೇಣದ ಬೃತ್ತಿಗಳನ್ನು ಬೆಳಗಿಸಿದಾಗ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಎಂದಾದರೂ ಆಲೋಚಿಸಿದ್ದೀರಾ? ನೀವು ಅವುಗಳನ್ನು ಉದಿ ಆರಿಸುವ ಹೊತ್ತಿಗೆ ಅವು ಕರಿಗಿ ಏಕೆ ಕುಗುತ್ತವೆ? ಏನೆಗೂ ಒಳಗೆ ಒಂದು ಚಾಕ್ ಪೀಸೊನ್‌ನ್ನು (ಸೀಮೆಸುಣ್) ಹಾಕಿದಾಗ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಪರಿಶೀಲಿಸಿ. ಒಂದು ಅಥವಾ ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಪದಾರ್ಥಗಳು ತಮ್ಮೊಳಗೆ ವರ್ತಿಸುವ (ಇಂಟರಾಕ್ಟ್) ಅಥವಾ ಬೇರೆ ಒಂದಿಷ್ಟು ಪದಾರ್ಥಗಳು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಲು ಕಾರಣವಾಗುವ ಕ್ರಿಯೆಯು ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುತ್ತದೆ. ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಪಡುವ ಪದಾರ್ಥಗಳ ಪರಮಾಣುಗಳು ಮತ್ತು ಅಳಿಗಳನ್ನು ಪ್ರತಿವರ್ತಕಗಳಿಂದ ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ. ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಯ ನಂತರ ಉತ್ಪಾದನೆಯಾಗುವ ಪದಾರ್ಥಗಳನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನಗಳಿಂದ ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ. ನಮ್ಮ ನಿತ್ಯజೀವನದಲ್ಲಿ ಈ ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಗಳ ಅನೇಕ ನಿದರ್ಶನಗಳನ್ನು ಕಾಣಬಹುದಾಗಿದೆ. ನೀವು ಅಡುಗೆ ಮನೆಯಲ್ಲಿ ಗ್ಯಾಸ್ ಒಲೆಯನ್ನು ಉರಿಸಿದಾಗ ಬ್ಯಾಕ್ಟೇರ್ (C₄H₁₀) ಅಥವಾ ಪ್ರೋಪೆನ್ (C₃H₈)ಗಳು ಆಮ್ಲಜನಕದೊಂದಿಗೆ ಉರಿಯತ್ತವೆ. ದಹಿಸುವ ಅನಿಲಗಳಲ್ಲಿರುವ ಇಂಗಾಲ ಮತ್ತು ಜಲಜನಕಗಳ ಪರಮಾಣುಗಳು ಆಮ್ಲಜನಕದ ಪರಮಾಣುಗಳೊಂದಿಗೆ ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಗೊಳಪಟ್ಟಿ ನೀರು (ಜಲಜನಕ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲಜನಕದ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ) ಮತ್ತು ಇಂಗಾಲದ ಡ್ಯೂಆಕ್ಸಿಡ್ (ಇಂಗಾಲ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲಜನಕದ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ) ಅಳಿಗಳನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತವೆ.

ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಒಳಸಲಾದ ಪದಾರ್ಥಗಳ ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಂಕೇತಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡು ಆ ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಬರಹದ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುವ ಪದ್ಧತಿಯನ್ನೇ ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಮೀಕರಣ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ. ಪ್ರತಿವರ್ತಕಗಳನ್ನು ಎಡಬದಿಯಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಉತ್ಪನ್ನಗಳನ್ನು ಬಲಬದಿಯಲ್ಲಿ ಬರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಹಾಗೂ ಅವುಗಳ ಸದುವೆ ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ಕಡೆಗೆ ಮುಖ್ಯವಾಗಿ ಹಾಕಿಲಾಗುವ ಬಾಣದ ಗುರುತು ಅವರಿಡನ್ನೂ ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಿರುತ್ತದೆ. ಈ ಮೇಲಿನ ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಯ ಸಮೀಕರಣವು ಈ ಕೆಳಗಿನಂತೆ ಕಾಣಿಸಿಕೊಳ್ಳಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ.

ಪ್ರೋಪೆನ್ (Propan)e	+	ಆಮ್ಲಜನಕ (Oxygen)	→	ನೀರು	+	ಇಂಗಾಲದ ಡ್ಯೂಆಕ್ಸಿಡ್
C ₃ H ₈		O ₂		H ₂ O		CO ₂

ಇಷ್ಟು ಮಾತ್ರವಲ್ಲದೇ, ಎರಡೂ ಬದಿಯಲ್ಲಿ ಇಂಗಾಲ, ಜಲಜನಕ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲಜನಕಗಳ ಪರಮಾಣುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಗಮನಿಸಿ. ಅವುಗಳಲ್ಲಿರುವ ಸಂಖ್ಯೆ ಒಂದೇ ಆಗಿದೆಯೇ? ಸಮೀಕರಣದ ಎರಡೂ ಬದಿಗಳಲ್ಲಿಯೂ ಪರಮಾಣುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯಲ್ಲಿ ವ್ಯತ್ಯಾಸವಿದ್ದು ಅವು ಹೆಚ್ಚಾಗಿದ್ದಲ್ಲಿ ಎಲ್ಲಿಂದ ಬಂದವು? ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದ್ದಲ್ಲಿ ಅವು ಎಲ್ಲಿಗೆ ಹೋದವು? ದ್ವಾರ್ಪಡ ಸಂರಕ್ಷಣಾ ನಿಯಮವು ಹೇಳುವುದೇನೆಂದರೆ ಎಡಬದಿಯ ಪ್ರತಿಯೊಂದು ಧಾತುವಿನ ಎಲ್ಲಾ ಪರಮಾಣುಗಳು ಬಲಬದಿಯಲ್ಲಿ ಅಷ್ಟೇ ಸಂಖ್ಯೆಯಲ್ಲಿ ಕಾಣಿಸಿಕೊಳ್ಳಲೇಬೇಕು. ಇನ್ನೂಂದು ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಹೇಳುವುದಾದರೆ, ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಗೂ ಮೊದಲು ಮತ್ತು ನಂತರ ಪ್ರತೀ ಧಾತುವಿನ ಪರಮಾಣುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಒಂದೇ ಆಗಿರಬೇಕು. ಅವುಗಳ ಹೊಂದಿಸುವುದೇ ಮತ್ತು ಸಂಯೋಜನೆ ಬದಲಾಗಿರಬಹುದು. ಇದನ್ನೇ ಸರಿದೂಗಿಸಿದ ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಮೀಕರಣ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ.

ಈಗ ಈ ಕೆಳಗಿನ ಕೋಷ್ಟಕವನ್ನು ನೋಡಿ. ಸಮೀಕರಣದ ಎರಡೂ ಬದಿಗಳಲ್ಲಿರುವ ಪ್ರತಿ ಧಾತುವಿನ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಏಣಿಸಿ. ಎರಡೂ ಕಡೆಗೂ ಸಂಖ್ಯೆ ಸಮಾಗಿದೆಯೇ ಎಂಬುದನ್ನು ಗಮನಿಸಿ. ಹೌದಾದಲ್ಲಿ, ಅದನ್ನು ಸರಿದೂಗಿಸಿದ ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಮೀಕರಣವೆಂದು ಹೇಳಬಹುದು.

ಪ್ರೋಪೆನ್ Propane	+	ಆಮ್ಲಜನಕ Oxygen	→	ನೀರು	+	ಇಂಗಾಲದ ಡ್ಯೂಆಕ್ಸಿಡ್
C ₃ H ₈		5O ₂		4H ₂ O		3CO ₂

ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಮೀಕರಣಗಳನ್ನು ಏಕೆ ಮತ್ತು ಹೇಗೆ ಸರಿದೂಗಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳಬ್ಬದು ತುಂಬಾ ಮುಖ್ಯ. ಈ ಕೆಳಗಿನ ಲೀಂಕ್ಸ್‌ಗಳ ಮೂಲಕ ನೀವು ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಮೀಕರಣಗಳನ್ನು ಸರಿದೂಗಿಸುವ ಬಗ್ಗೆ ವಿವರವಾಗಿ ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳಲಿದ್ದೀರಿ.

[Balancing Chemical Equations](#)

[Balancing Equations Tutorial](#)

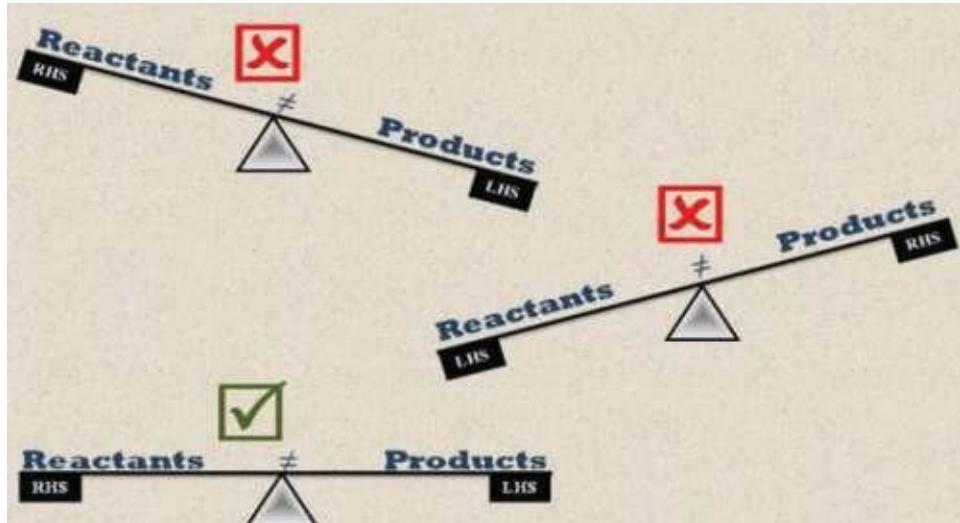
or

[5 steps for Balancing Chemical Equation](#)

ನಿತ್ಯಜೀವನದಲ್ಲಿ ನಮ್ಮ ಸುತ್ತಮುತ್ತೆ ಪ್ರತಿದಿನ ನಡೆಯುತ್ತಿರುವ ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಗಳ ಬಗ್ಗೆ ತಿಳಿಯವುದು ತುಂಬಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವಾಗಿರಲಿದೆ. ನಮ್ಮ ನಿತ್ಯಜೀವನದಲ್ಲಿ ನಡೆಯುವ ರಾಸಾಯನಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ವಿಶೇಷಿಸಿ.

[Chemical Reactions in Everyday Life](#)

ಇಂದಿನ ಪ್ರಯೋಗವು ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಮೀಕರಣಗಳನ್ನು ಸರಿದೂಗಿಸುವುದು ಹೇಗೆ ಹಾಗೂ ರಾಸಾಯನಿಕ ಶ್ರೀಯೆಯ ನಂತರ ಪ್ರತಿ ಧಾರುವಿನಲ್ಲಿ ಸಂರಕ್ಷಿಸಲಬ್ಬಿಟ್ಟು.



ಮುಖ್ಯ ಚಟುವಟಿಕೆ: ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಸರಿದೂಗಿಸುವುದು ಹೇಗೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಕಲಿಯಿರಿ.

ಪರಿಚಯ

ಈ ಚಟುವಟಿಕೆಯಲ್ಲಿ, ನೀವು ರಾಸಾಯನಿಕ ಶ್ರೀಯೆಯೊಂದರಲ್ಲಿ ಸಂರಕ್ಷಿಸಲಬ್ಬಿಟ್ಟು ಪ್ರತಿ ಧಾರುವಿನ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ವಿಜ್ಞಪ್ತಿಸಲು ಒಂದು ಸಿಮ್ಯೂಲೇಶನ್ ಮೋಗ್ರಾಂ ಬಳಸಿಕೊಳ್ಳಲಿದ್ದೀರಿ.

ನೀವು ಏನನ್ನು ಕಲಿಯುತ್ತೀರಿ

ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಸರಿದೂಗಿಸುವುದು ಹೇಗೆ

ನಿಮಗೆ ಏನು ಅಗತ್ಯವಿದೆ

ಹಾಡ್‌ವೇರ್

ಅಂತರ್ಜಾಲ ಸಂಪರ್ಕವುಳ್ಳ ಕಂಪ್ಯೂಟರ್

ತಂತ್ರಾಂಶ್ ಸ್ವಾರ್ಥ

ಅಧ್ಯನಿಕ ಮೃಕ್ಕೋಸಾಫ್ಟ್ ಎಡ್ಜ್, ಕ್ಲೋಮ್ ಅಥವಾ ಫ್ಯೂರ್‌ಫಾಕ್ಸ್ ವೆಬ್ ಚ್ರೈಸರ್.

ಆರಂಭಿಸೋಇ

ಚಟುವಟಿಕೆಯ [ಮಾರ್ಗಸೂಚಿಗಳನ್ನು](#) ಇಲ್ಲಿ ಪಡೆಯಬಹುದು

ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಚಟುವಟಿಕೆಗಳು:

ಚಟುವಟಿಕೆ 1: ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಮೀಕರಣದ ಸರಿದೂಗಿಸುವಿಕೆ ಬಗ್ಗೆ ಮತ್ತಪ್ಪ ತಿಳಿಯೋಣ

ಈ ಚಟುವಟಿಕೆಯಲ್ಲಿ ಮುಂದುವರಿಯುವುದಕ್ಕೆ ಮೂಲಕ, ಈ ದಾಖಿಲೆಯ ಆರಂಭದಲ್ಲಿ ನೀಡಲಾದ ಲೀಂಕ್‌ಗಳ ಮೂಲಕ ಮತ್ತಪ್ಪ ಸ್ವಾಷಾಧಿ, ವಿವರವಾಗಿ ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳಿ ಹಾಗೂ ಮುಖ್ಯ ಚಟುವಟಿಕೆಯಲ್ಲಿ ನೀಡಲಾದ ಪ್ರಯೋಗಗಳನ್ನು ಅಭ್ಯಾಸಮಾಡಿ.

ಈ ಚಟುವಟಿಕೆಗೆ ಮುಖ್ಯ ಚಟುವಟಿಕೆಗೆ ಬಳಸಲಾದ ಹಾಡ್‌ವೇರ್ ಹಾಗೂ ತಂತ್ರಾಂಶಗಳೇ ಸಾಕಾಗುತ್ತವೆ.

ಈ ಚಟುವಟಿಕೆಯಲ್ಲಿ ಮತ್ತಪ್ಪ ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಮೀಕರಣಗಳನ್ನು ಸರಿದೂಗಿಸುವ ಪ್ರಯೋಗಗಳನ್ನು ನೀವು ನಡೆಸಲಿದ್ದಿರಿ.

ನೀವು ಚಟುವಟಿಕೆಗಳ ಮಾರ್ಗಸೂಚಿಗಳನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಪಡೆಯಬಹುದು.

ಸಾರ್ವಾಲೀನ ಚಟುವಟಿಕೆ: ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಮೀಕರಣಗಳನ್ನು ಸರಿದೂಗಿಸುವುದು.

ಈಗ ಸಿಮ್ಯುಲೇಶನ್‌ ಪ್ಲೋಗ್‌ಎಂಗಳನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ನೀವು ಕಲಿತಿರುವುದನ್ನು ಪರೀಕ್ಷಿಸಿಕೊಳ್ಳುವ ಸಮಯ. ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಕೆಲವು ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಮೀಕರಣಗಳನ್ನು ಸೂಕ್ತವಾಗಿ ಸರಿದೂಗಿಸಬೇಕಾಗಿದೆ.

ಹೆಚ್ಚು ಸಂಕೀರ್ಣವಾಗಿರುವ ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಮೀಕರಣಗಳನ್ನು ಪರಿಹರಿಸುವ ಬಗ್ಗೆ ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿ ಅತ್ಯವಿಶ್ವಾಸ ಮೂಡುವವರೆಗೂ ಮುಖ್ಯ ಹಾಗೂ ಹೆಚ್ಚುವರಿ ವಿಭಾಗದ ಚಟುವಟಿಕೆಗಳ ಮುನರಾವತನನೆ ಮಾಡುತ್ತಿರೇ ಇರಿ.

ಈ ವರ್ಕ್‌ಶೈಲ್‌ನ್ನು ಮುದ್ರಿಸಿಕೊಂಡು ಸ್ಥಾತಃ ನೀವೇ ಸಮೀಕರಣಗಳನ್ನು ಪರಿಹರಿಸಿ.

ಎಲ್ಲಾ ಸಮೀಕರಣಗಳಿಗೂ ಉತ್ತರಗಳನ್ನು ಕಂಡುಕೊಂಡ ನಂತರ [Key to Worksheet](#) ಮೂಲಕ ಮರುಪರಿಶೀಲಿಸಿಕೊಳ್ಳಿ.