



Pada era modern ini, senyawa organik seperti alkohol dan eter telah banyak digunakan dalam kehidupan sehari-hari, baik untuk tujuan kesehatan, industri, maupun teknologi. Alkohol sering digunakan sebagai bahan aktif dalam pembuatan *hand sanitizer* yang efektif dalam membunuh mikroorganisme penyebab penyakit. Sementara itu, eter, dengan sifat mudah menguap dan mudah terbakar, digunakan sebagai bahan bakar dalam berbagai aplikasi.

Kedua senyawa ini termasuk dalam kategori isomer yang memiliki gugus fungsi yang berbeda, meskipun keduanya berasal dari senyawa

hidrokarbon. Untuk memahami dengan lebih baik tentang perbedaan kedua senyawa ini, penting untuk menganalisis aspek-aspek kimia yang mendasarinya, seperti struktur molekul, reaksi kimia yang dapat terjadi, serta aplikasi atau kegunaannya dalam kehidupan sehari-hari. Dengan pemahaman yang mendalam, kita dapat mengetahui mengapa alkohol lebih cocok untuk *hand sanitizer*, sedangkan eter lebih sesuai sebagai bahan bakar. Berdasarkan penjelasan di atas, coba buatlah rumusan masalah serta hipotesis pada kolom yang telah disediakan.

Tuliskan rumusan masalah di sini:

Tuliskan hipotesis di sini: