

cionario de química. ¿Puede deteriorarse un motor construido para gasolina sola, si se le hace trabajar con una mezcla de alcohol y gasolina?

—Teóricamente, sí, puesto que en una cámara de combustión es muy difícil asegurar permanentemente la combustión completa del combustible, y que, en caso de combustión incompleta, el alcohol produce, en cantidad variable, o aldehído o ácido acético, o ambos a la vez.

—Estoy viendo sobre su mesa un folleto del Dr. Lafosse y quiero hacerle una pregunta acerca de él.

—Por hoy está llena la medida.

—Bueno, dejaré la pregunta para otra ocasión. Pero le ruego que me redondee la charla con una explicación escolar relativa a las palabras combustión y reducción. Para esto vine particularmente, en nombre de varios colegas.

—Oiga usted y copie con cuidado:

Todos sabemos lo que es quemarse o arder o sufrir una combustión, y sabemos que hay cuerpos comburentes (como el oxígeno y los cuerpos que ceden fácilmente este elemento), y que hay cuerpos combustibles (como el hidrógeno, el carbono, el azufre, el fósforo, el silicio y los cuerpos en que predominan estos elementos).

Otra es la significación de los términos oxidante y reductor. Oxidante es opuesto a reductor, como comburente es opuesto a combustible; pero oxidante y comburente no son sinónimos, ni lo son reductor y combustible. Para ser oxidante o reductor, precisa que el cuerpo esté dotado de especial actividad química o facilidad para entrar en reacción. Un cuerpo es oxidante cuando en virtud de dicha actividad es capaz de dar oxígeno O DE QUITAR HIDRÓGENO; y es reductor cuando es capaz de quitar oxígeno O DE