

Diferència de densitats: aigua i sucre

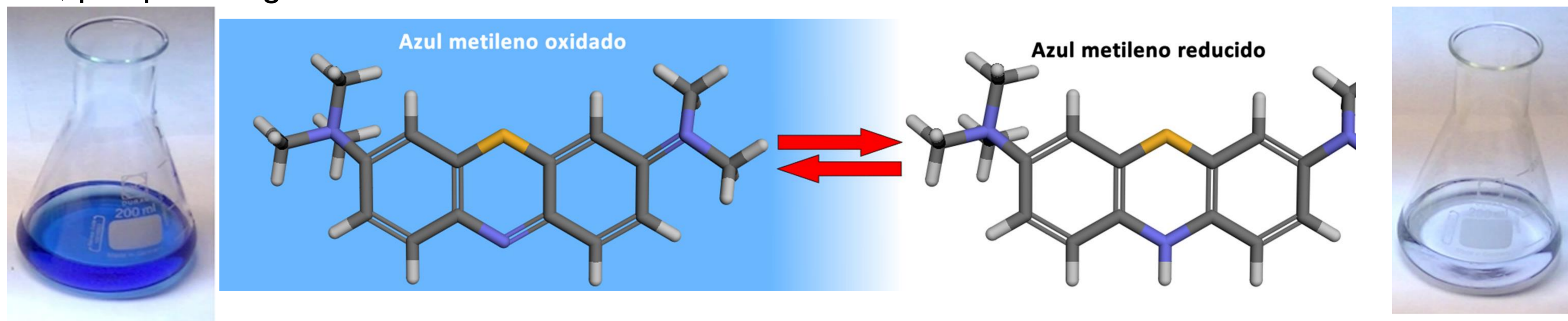


La densitat es defineix com la quantitat de massa per unitat de volum. En barrejar l'aigua amb sucre, la densitat és més gran, ja que hi ha més massa per a un mateix volum (si agafam 1 L d'aigua amb sucre, hi ha més massa que en 1 L d'aigua, ja que a l'aigua amb sucre, a part de les molècules d'aigua, també hi ha les de sucre). Per tant, els costarà barrejar-se, les molècules d'aigua interaccionen amb les de sucre fortament, i no deixen passar les altres molècules d'aigua, però si movem molt els líquids, canviarem de lloc les molècules d'aigua i de sucre i interaccionaran amb les altres molècules d'aigua, i s'arribaran a barrejar els dos líquids.

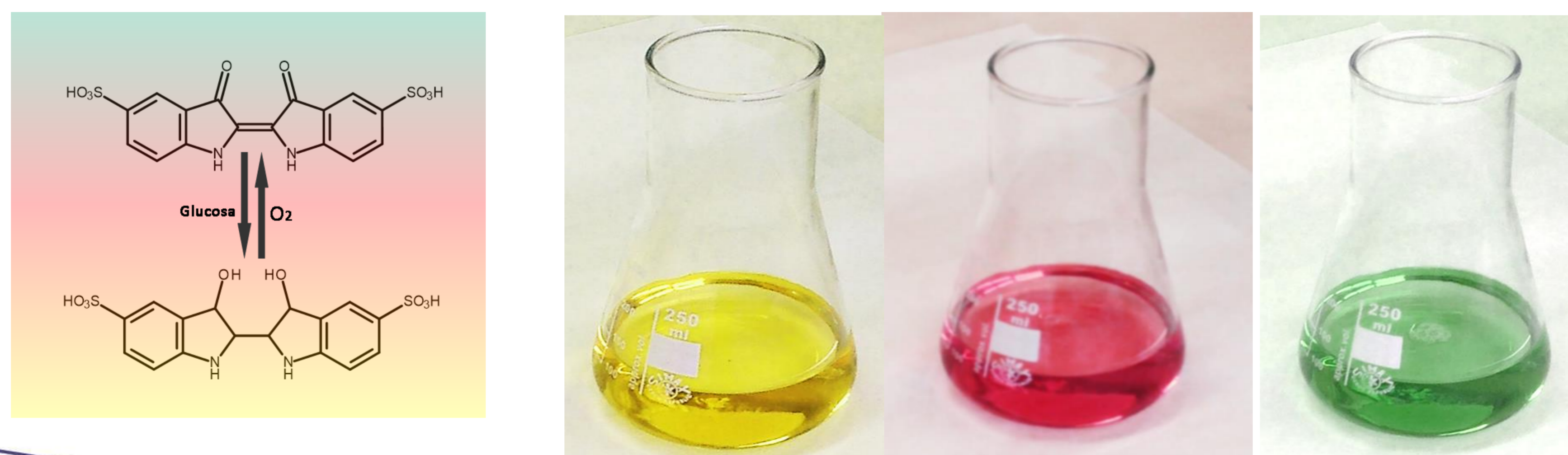


Reaccions REDOX

El blau de metilè és un indicador d'oxidació-reducció que presenta colors diferents segons estigui oxidat o reduït: és incolor en la forma reduïda i blau en la forma oxidada. Una dissolució de blau de metilè en forma oxidada (blau) en presència de glucosa (compost reductor) a pH bàsic es descoloreix en pocs segons en ser reduïda per la glucosa. El color pot tornar-se a recuperar agitant, perquè l'oxigen oxida l'indicador.

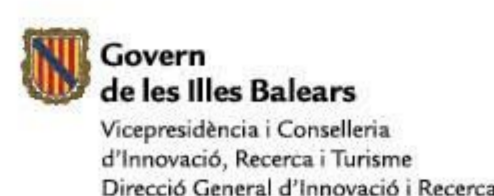


Un altre indicador redox més espectacular és l'indi carmí, que es transforma de verd a groc passant pel color vermell.



PATROCINEN:

Vicerectorat
d'Alumnes, Titulats
i Ocupabilitat



COLLABOREN:

Vicerectorat
de Campus, Cooperació
i Universitat



@Cienciaperatoth



Ciencia-per-a-tothom

<http://seras.uib.cat/ciencia>



Universitat
de les Illes Balears