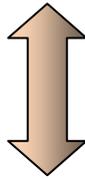


VOLUMEN DE GAS
CNPT



VOLUMEN
MOL

UNIDAD

Es

relacionado

NÚMERO DE AVOGADRO

FÓRMULA
MOLECULAR

Corresponde a

FÓRMULA

NÚMERO DE AVOGADRO

MASA MOLAR

Relacionado

VOLUMEN MOLAR

se aplica en

MASA MOLAR

en

GASES

COMPOSICIÓN
PORCENTUAL

en

CNPT

NÚMERO DE
PARTICULAS

puede ser de

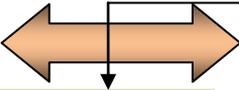
ÁTOMOS

MOL

MOLÉCULAS

MASA
MOLECULAR

IONES



REACCIÓN QUÍMICA

Se representa por

ECUACIÓN QUÍMICA

REACTIVOS Y PRODUCTOS

tiene

IÓNICA Y MOLECULAR

puede ser

TANTEO

Por

BALANCEO DE ECUACIONES

Por

ÓXIDO REDUCCIÓN

COMBINACIÓN

DESCOMPOSICIÓN

SIMPLE SUSTITUCIÓN

DOBLE SUSTITUCIÓN

Ejemplo

FORMACIÓN DE OXIDACIÓN

ejemplo

OBTENCIÓN DE OXÍGENO POR DESCOMPOSICIÓN DE UN CLORATO

se considera

SERIE DE ACTIVIDAD DE LOS METALES

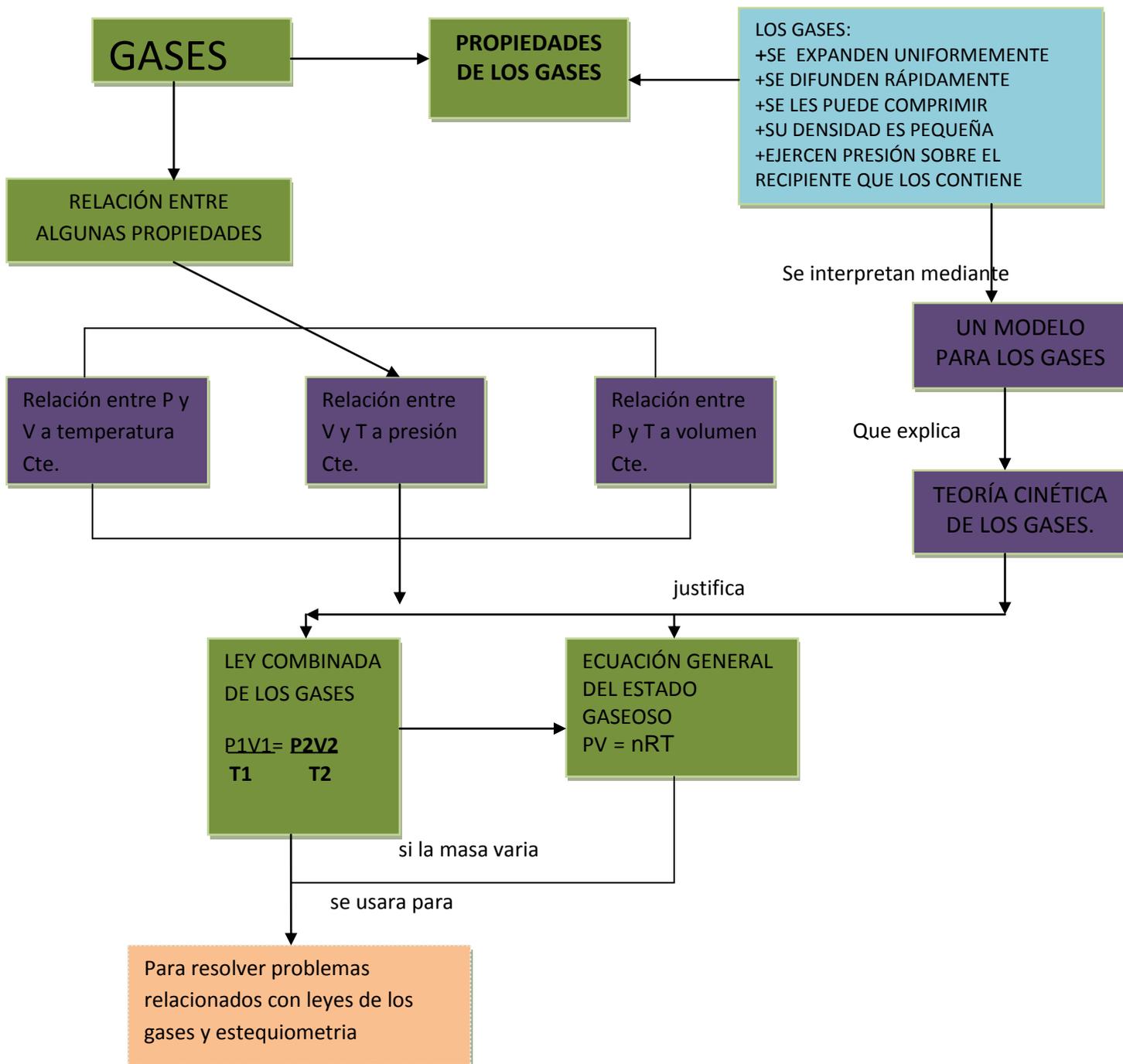
ejemplo

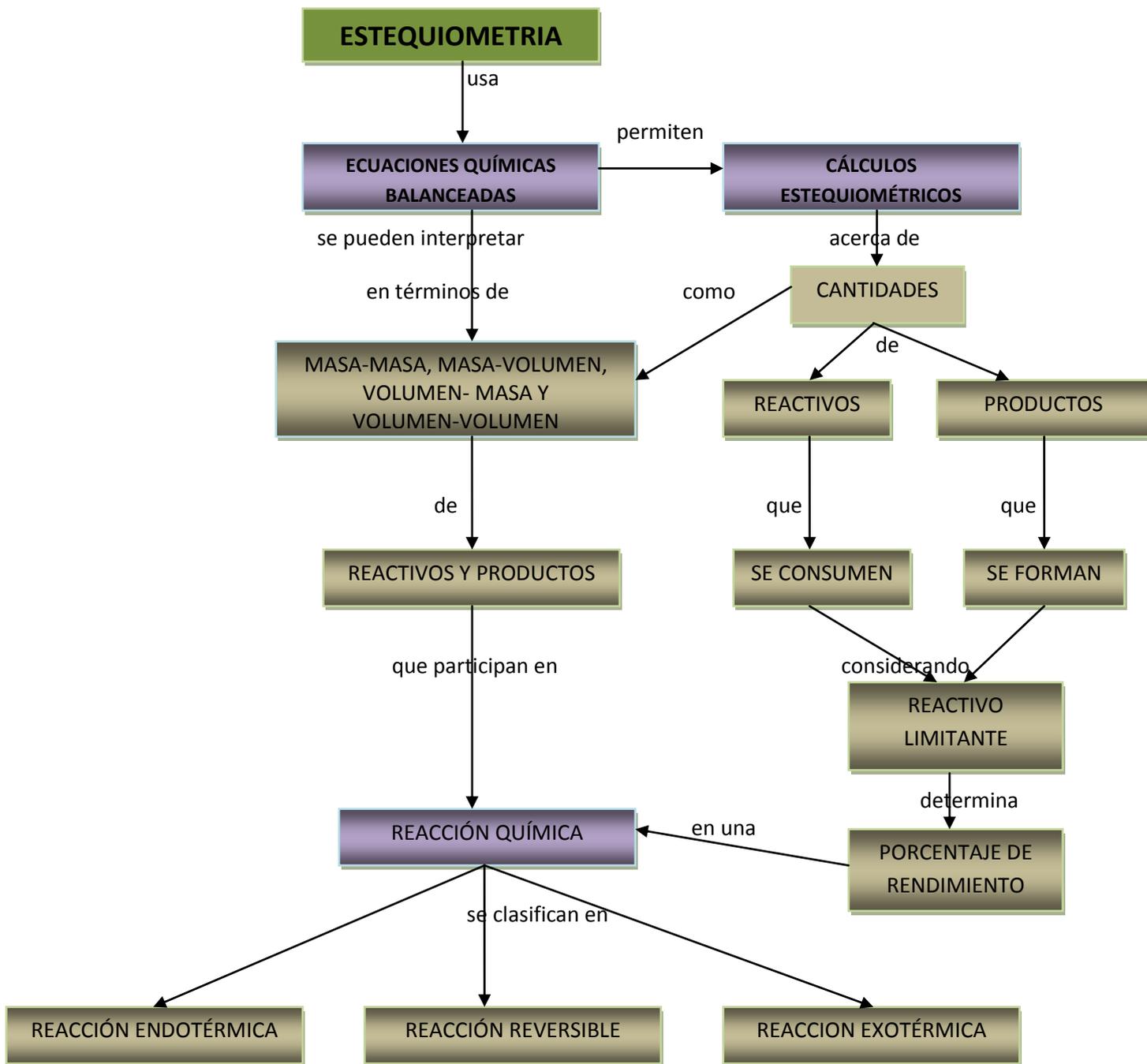
FORMACIÓN DE COBRE POR DESPLAZAMIENTO CON ZINC

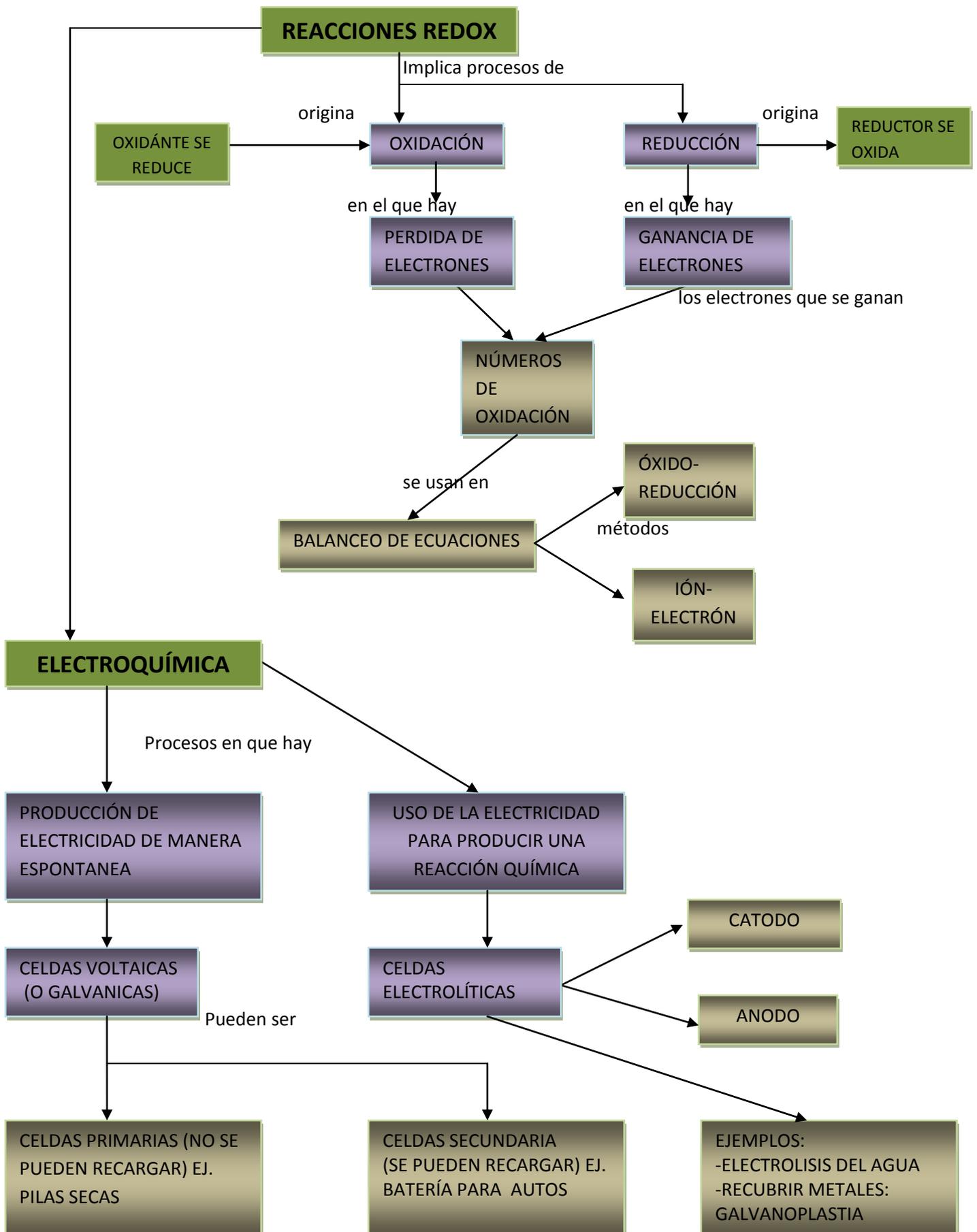
ejemplo

PRECIPITACIÓN

NEUTRALIZACIÓN







COMPUESTOS ORGÁNICOS

CONSTITUIDOS POR

HIDROCARBUROS

Pueden ser

ALIFATICOS

comprenden los

ALCANOS

ALQUENOS

ALQUINOS

TIPO DE GEOMETRÍA

LINEAL

PLANA

TETRAÉDRICA

AROMÁTICOS

llevan a cabo

TIPOS DE REACCIÓN POR

ADICIÓN

SUSTITUCIÓN

COMBUSTIÓN

POLIMERIZACIÓN

DERIVADOS DE HIDROCARBUROS

se caracterizan por un grupo funcional

ALQUENOS

ALQUINOS

HALOGENUROS

ALCOHOLES

ALDEHIDOS

CETONAS

ÁCIDOS CARBOXILICOS

ÉTERES

ÉSTERES

AMINAS

AMIDAS

tienen

tienen