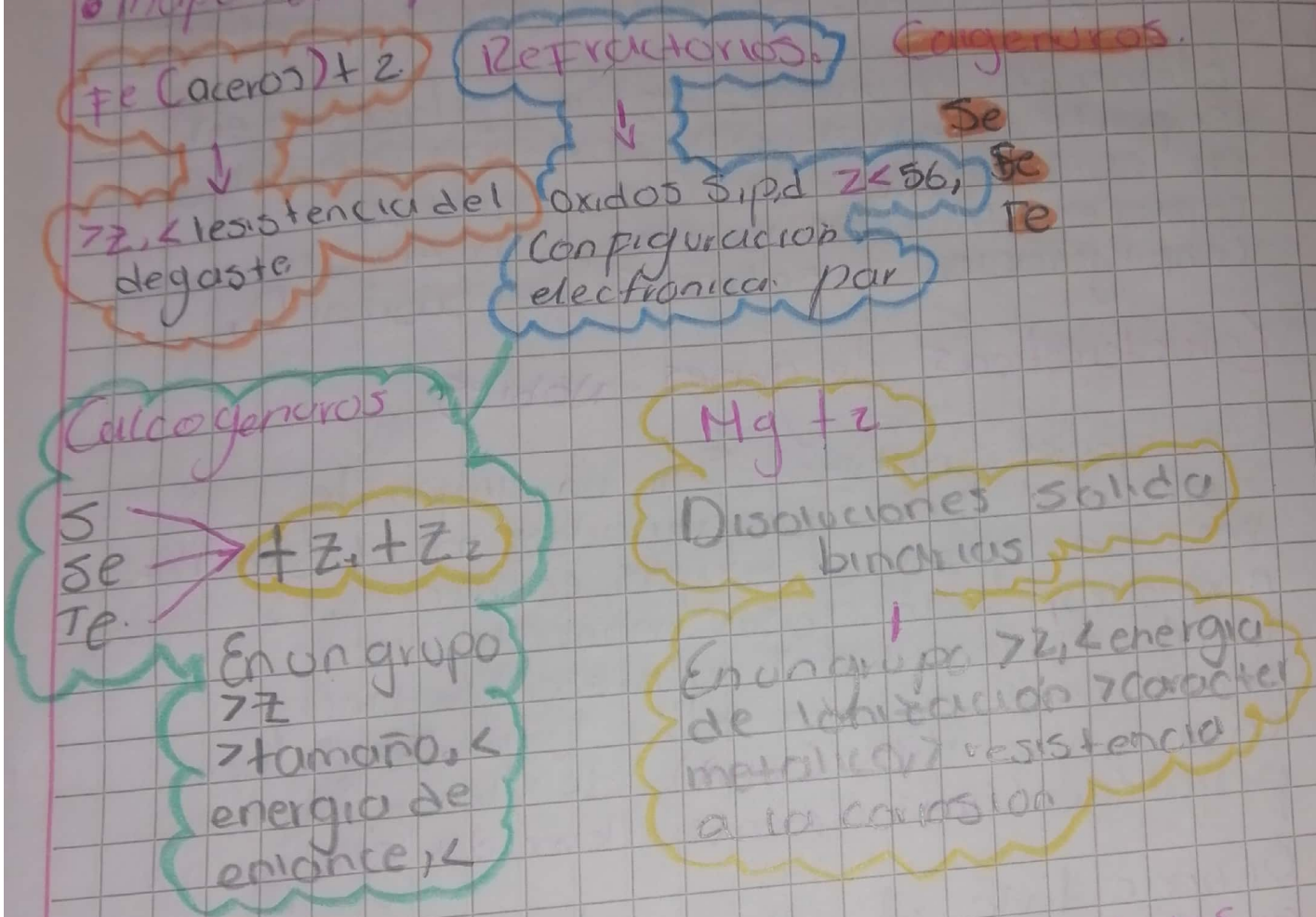


Naturales

Tabla Periodica.

• mapa conceptual:



• Describir las Características de los metales.

Los metales son elementos químicos capaces de conducir electricidad y calor. brillo y rasgo característicos que excepto para el mercurio son sólidos a temperatura normal. entre las diferencias con los metales se pueden mencionar a los metales tiene una energía de ionización baja y baja.

Define elemento de transición como un elemento cuyo átomo tiene una subcapa de incompleta, o que puede dar lugar a cationes con una subcapa de incompleta. El zinc, Cadmio y mercurio están excluidos de estos dos elementos.

Elementos químicos están situados en la parte central del sistema periódico en el bloque de Cuya principal. Característica es la inclusión en su configuración electrónica del orbital D.

Características de gases nobles

Los gases nobles son un grupo de elementos con propiedades muy similares. Por ejemplo, bajas condiciones normales, son gases monotómicos, inodoros, incolores, y presentan una reactividad química muy baja. Se sitúan en el grupo 18 (VIII A) de la tabla periódica. Anteriormente llamada grupo 0.

Ocupan todo el volumen de recipiente que le contiene son miscibles y forman mezcla. Su comportamiento se define por la temperatura y la presión.

• Los elementos que hacen parte del grupo de los halógenos

Scribe

Son elementos químicos que forman el grupo 17 (VII A), utilizado anteriormente o

grupo VII A de la tabla periódica. Fluor

F cloro (Cl) bromo (Br) yodo (I)

astato (At) y teneso (Ts) este con se

denomina. haluro las sales que lo

contienen pero se conocen como haluro.