



PROPIEDAD	PROPIEDADES	CARACTERÍSTICA
Electronegatividad		Energía que se libera cuando se acepta un electrón
Radio atómico		Energía necesaria para extraer un electrón más externo
Afinidad electrónica		Distancia media entre los núcleos de dos átomos vecinos
Carácter metálico		Capacidad para atraer electrones
Energía de ionización		Tendencia a ceder electrones

2. Observa y analiza los elementos identificados con números propuestos en la tabla. Luego coloca cada número en los casilleros del cuadro adjunto.

Presenta la más alta energía de ionización en el periodo 4		Mayor carácter metálico	
Mayor radio atómico en el periodo 3		Menor afinidad electrónica en el periodo 2	
Mayor electronegatividad		Mayor radio atómico en el periodo 4	

TABLA PERIÓDICA

[illegible][illegible]