

## LISTA 1 – QUÍMICA GERAL Curso: Disciplina de Verão Professor: Me. Flávio Olimpio Sanches Neto

- 1. Dê o número de elétrons de valência (incluindo os elétrons d) de cada um dos seguintes elementos: (a) Sb; (b) Si; (c) Mn; (d) B
- 2. Com base nas cargas esperadas para os íons monoatômicos, dê as fórmulas químicas de cada um dos seguintes compostos: (a) arseneto de magnésio; (b) sulfeto de índio(III); (c) hidreto de alumínio; (d) telureto de hidrogênio; (e) fluoreto de bismuto(III).
- 3. Indique os compostos formados a partir da atração coulômbica em: (a) K<sup>+</sup>, O<sup>2-</sup>; (B) Ga<sup>+</sup>, O<sup>2-</sup>; (C) Ca<sup>+</sup>, O<sup>2-</sup>; (d) Mg<sup>+</sup>, O<sup>2-</sup>; (e) Mg<sup>+</sup>, Se<sup>2-</sup>; (f) (e) Mg<sup>+</sup>, S<sup>2-</sup>