

### QUESTÕES OBJETIVAS

#### QUESTÃO 28

Tanto o  $O_2$  como o  $N_2$  são diatômicos e fazem parte da atmosfera, mas o oxigênio é bem mais reativo que o nitrogênio.

#### QUESTÃO 29

A partir da configuração da camada de valência com 6 elétrons, este elemento é um calcogênio.

#### QUESTÃO 30

Como a eletronegatividade decresce com a família e o sódio está entre os dois, o único valor permitido seria 0,93.

### QUESTÕES DISCURSIVAS

#### QUESTÃO 12

Z=53 – última camada:  $5s^25p^5$  (7 elétrons) – família 7A – halogênio;

Z=87 – última camada:  $7s^1$  (1 elétron) – família 1A – metal alcalino;

#### QUESTÃO 13

K.....419kJ/mol

Ca.....590kJ/mol

I..... 1008 KJ/mol

#### QUESTÃO 14

a) Berílio

b) Oxigênio