***Підсумкова контрольна робота. І семестр 8 а клас***

***І в.*** *1 рівень*. 1.Позначте протонне число атома Алюмінію:

А) 27; б)13; в) 10; г) 25.

2.Укажіть речовину з ковалентним неполярнмм звꞌ язком:

А) О3; б)НС;I в) NaCI; г) MgO.

3.Укажіть тип кристалічної гратки води:

А) атомна; б)йонна в)металічна; г)молекулярна.

*2 рівень.* 1.Допишіть речення: Молярна маса -- це…

2.. Укажіть кількість неспарених електронів в основному стані атома Хлору. Відповідь обґрунтуйте.

3.Обчисліть відносну густину азоту за воднем.

*3 рівень*. 1.Яка маса вуглекислого газу обꞌємом 2,24 л? Якій кількості молекул це відповідає?

2. Схарактезизуйте Магній за місцем у періодичній системі та будовою атома.

*4 рівень*. Порівняйте де білеше атомів: в 14,2 г Фосфор(V) оксиду чи в 4,48 л хлору?

Наведіть відповідні розрахунки.