1. Са Z=20 4 период II-А группа или ( II группа главная подгруппа).
2. 20 Са +20 ) ) ) ) p+ = 20 N=40-20=20

 2 8 8 2

1. Cа – металл. Свойства: теплопроводность, электропроводность, пластичность,

металлический блеск.

1. В группе металлические свойства увеличиваются Mg < Ca < Sr ↓;

так как, радиус атома увеличивается Mg < Ca < Sr ↓

1. В периоде металлические свойства K > Ca> Sc уменьшаются →;

 так как, радиус атома K > Ca> Sc уменьшается.→

1. Валентность- II. Высший оксид- CaO , основный оксид.

СаО + Н2О = Са(ОН)2

СаО + 2 HCl = CaCl2 + H2O

CaO + SO3 = CaSO4

1. Ca(OH)2 –гидроксид кальция. Растворимое основание- щелочь.

Ca(OH)2 +2 HCl = CaCl2 +2 H2O

 Ca(OH)2 + СO2 = CaСO3 + H2O

Ca(OH)2 + K2CO3 = CaCO3 ↓ + 2KOH

1. CaH2 –гидрид кальция, твердое соединение с ионной связью.