

Na - 11 - $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$

Mg - 12 - $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$

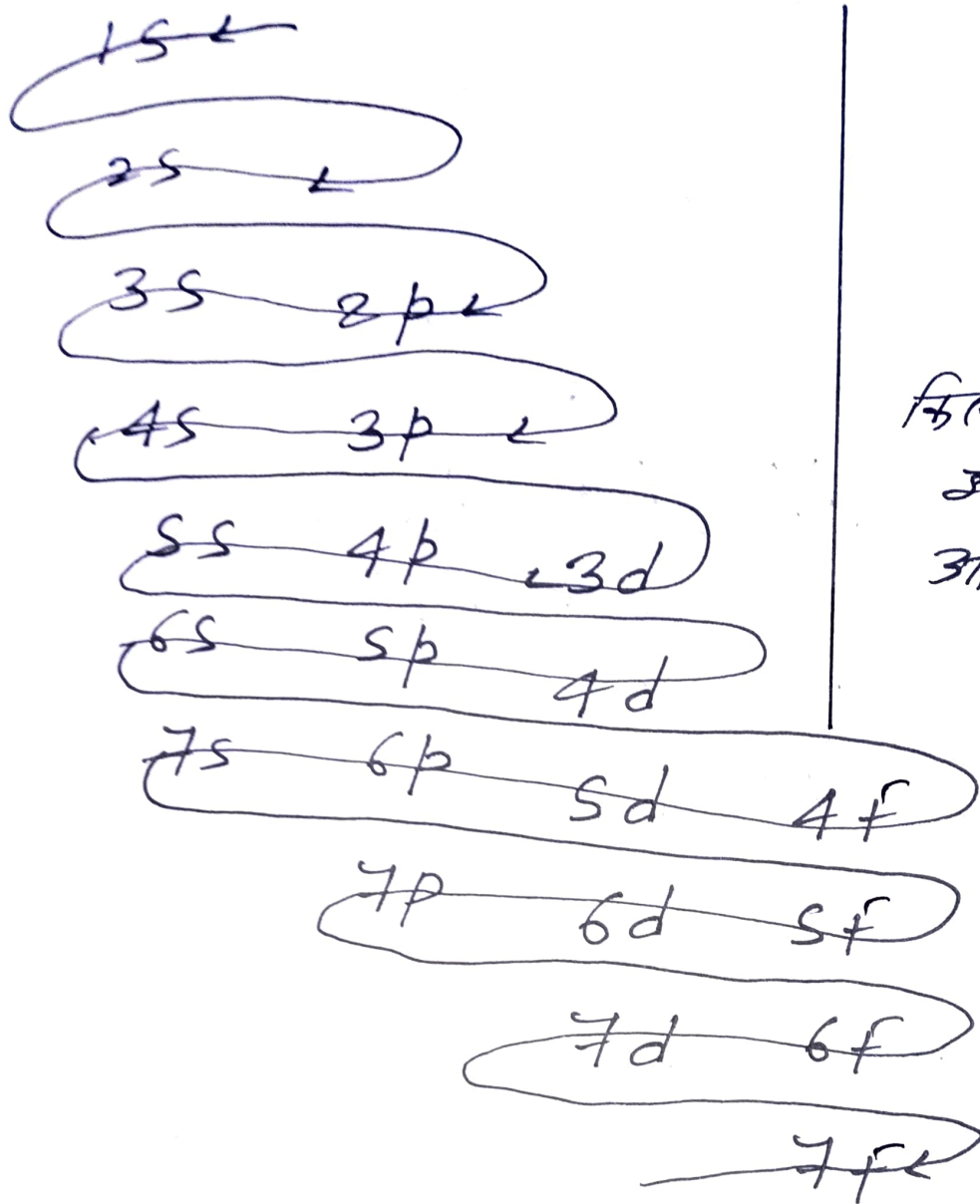
Al - 13 - $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$

Ar - 18 - $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$

Ca - 20 - $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^8$

Fe - 26 - $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^8 4s^2$
 $3d^6$

Zn - 30 - $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^8 4s^2$
 $3d^{10}$



$$s = 2$$

$$p = 6$$

$$d = 10$$

$$f = 14$$

किसी तत्व में
 इलेक्ट्रॉनों की
 अधिकतम
 संख्या
 $= 2n^2$

