

For each of the following molecules and ions fill in the missing information, including:

First box - the most stable Lewis structure

SN = Steric Number, OG = Orbital Geometry, LP = Lone Pairs, MG = Molecular Geometry

Second box - sketch the molecular geometry (MG) with bond angles labeled

SiCl_4

SN = _____

OG = _____

LP = _____

MG _____

Polar Molecule? _____

BH_3

SN = _____

OG = _____

LP = _____

MG _____

Polar Molecule? _____

H_2S

SN = _____

OG = _____

LP = _____

MG _____

Polar Molecule? _____

SeF_4

SN = _____

OG = _____

LP = _____

MG _____

Polar Molecule? _____

CN

SN = _____

OG = _____

LP = _____

MG _____

Polar Molecule? _____

PF₃

SN = _____

OG = _____

LP = _____

MG _____

Polar Molecule? _____

O₃

SN = _____

OG = _____

LP = _____

MG _____

Polar Molecule? _____

SF₆

SN = _____

OG = _____

LP = _____

MG _____

Polar Molecule? _____



SN = _____

OG = _____

LP = _____

MG _____

Polar Molecule? _____



SN = _____

OG = _____

LP = _____

MG _____

Polar Molecule? _____



SN = _____

OG = _____

LP = _____

MG _____

Polar Molecule? _____



SN = _____

OG = _____

LP = _____

MG _____

Polar Molecule? _____



SN = _____

OG = _____

LP = _____

MG _____

Polar Molecule? _____



SN = _____

OG = _____

LP = _____

MG _____

Polar Molecule? _____



SN = _____

OG = _____

LP = _____

MG _____

Polar Molecule? _____



SN = _____

OG = _____

LP = _____

MG _____

Polar Molecule? _____



SN = _____

OG = _____

LP = _____

MG _____

Polar Molecule? _____



SN = _____

OG = _____

LP = _____

MG _____

Polar Molecule? _____



SN = _____

OG = _____

LP = _____

MG _____

Polar Molecule? _____



SN = _____

OG = _____

LP = _____

MG _____

Polar Molecule? _____