**ESERCIZIO DI RIPASSO FORMULE DI STRUTTURA**

*Scrivete formule di struttura plausibili per i seguenti composti. Ricordatevi di indicare se la molecola (o ione molecolare) è un ibrido di risonanza.*

**(per la maggior parte già viste a lezione, riscrivetele autonomamente, servendovi solo della Tavola periodica)**

Anidride solforica, acido solforico (è biprotico), ione idrogenosolfato, ione solfato,

anidride carbonica, acido carbonico (è biprotico), ione carbonato, ione bicarbonato (o idrogenocarbonato), acido cianidrico, ione cianuro,

acido solfidrico (o solfuro di idrogeno), ione idrogenosolfuro, ione solfuro,

anidride solforosa, acido solforoso (biprotico), ione solfito, ione bisolfito (o idrogenosolfito), tetracloruro di zolfo, esacloruro di zolfo,

acqua, ione idronio, ione ossidrile (o idrossido),

acido fluoridrico, acido cloridrico, acido bromidrico, acido iodidrico,

anidride ipoclorosa (un O al centro in tutte le anidridi del cloro), acido ipocloroso, ione ipoclorito,

anidride clorosa (un O al centro in tutte le anidridi del cloro), acido cloroso, ione clorito,

anidride clorica (un O al centro in tutte le anidridi del cloro), acido clorico, ione clorato,

anidride perclorica (un O al centro in tutte le anidridi del cloro), acido perclorico, ione perclorato,

fluoruro di berillio,

trifluoruro di boro, acido (orto)borico (triprotico),

monossido di carbonio,

metano, etano, etilene, acetilene, benzene,

ammoniaca, ione ammonio,

acido nitroso, ione nitrito,

acido nitrico, ione nitrato,

fosfina, tricloruro di fosforo, pentacloruro di fosforo,

acido ipofosforoso o fosfinico (monoprotico), ione ipofosfito,

acido fosforoso (biprotico), ione idrogenofosfito, ione fosfito,

acido (orto)fosforico (triprotico), ione diidrogenofosfato, ione monoidrogenofosfato, ione fosfato,

acido pirofosforico (tetraprotico), ione pirofosfato,

ossigeno, ozono, perossido di idrogeno (o acqua ossigenata), ione ossido.