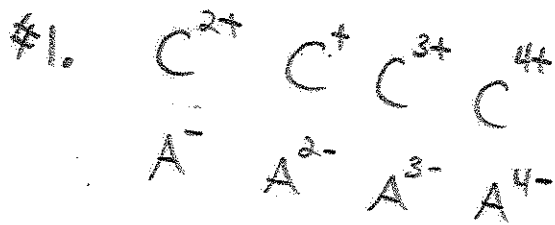
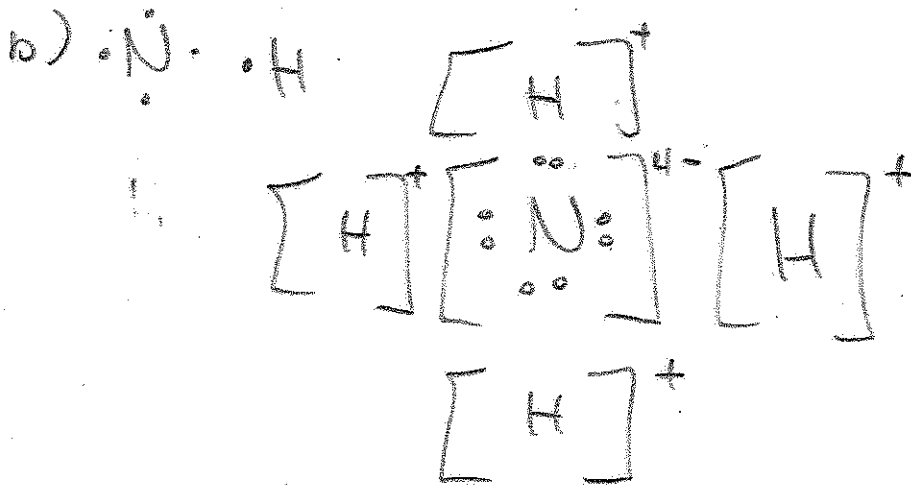


p. 154 #1a7



2.



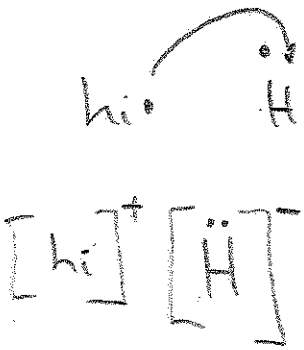
3. électrolyte \rightarrow a), b) et c) \rightarrow métaux avec non-métaux

4. l'air contient de l'oxygène qui devrait réagir avec le filament de l'ampoule. L'argon est un gaz rare et ne réagira pas (8 électrons de valence)

5. Des non-métaux \rightarrow C et O \rightarrow CO_2

moléculaire \rightarrow faible point de fusion, friable, ne se dissout pas facilement et ne devient pas un électrolyte en solution.

6.



non, ils formeront une liaison ionique (métal et non-métal)

- * identifier le composé seulement
- 7. sucre de naphthaline \rightarrow covalent
 - thiosulfate de sodium \rightarrow ionique
 - antigel \rightarrow covalent
 - permanganate de potassium \rightarrow ionique
 - acide benzoïque \rightarrow covalent