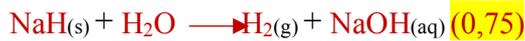




5-Pourquoi la réaction des hydrures salins avec l'eau est violente ?  
Donner un exemple de réaction.

لماذا تفاعل الهيدرات الملحية مع الماء عنيف؟ أذكر  
تفاعل كمثال

La réaction des hydrures avec l'eau est violente : (exothermique avec dégagement de H<sub>2</sub> très inflammable) (1)



ou



6- Compléter les réactions suivantes :

أكمل التفاعلات التالية



7-Quelle est la différence entre un oxyde, un peroxyde et un superoxyde ?

ما هو الفرق بين 'oxyde, peroxyde و superoxyde

Les oxydes sont des composés contenant l'anion O<sup>2-</sup> (0,5)

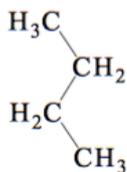
Les peroxydes sont des composés contenant l'anion O<sub>2</sub><sup>2-</sup> (0,5)

Et superoxydes sont des composés contenant l'anion O<sub>2</sub><sup>-</sup> (0,5)

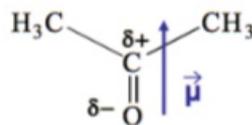
8- Le butane et l'acétone butane ont une masse molaire de 58 g.mol<sup>-1</sup>, l'un des deux composés a une température d'ébullition de 56 °C et l'autre de -0,5°C.

-Attribuer à chaque composé sa température d'ébullition.

- Justifier votre réponse en donnant les différentes interactions intermoléculaires présentes dans chaque composé.



butane



acétone

(0,5)

La température d'ébullition de l'acétone est de 56 °C et du butane est de -0,5°C. (0,5/0,5)

L'acétone est une molécule polaire (interactions de Keesom et London et des liaisons hydrogène) (0,5/0,5)

Le butane est une molécule apolaire (interactions de London plus faibles que Keesom) (0,5/0,5)

