مراجعةُ الدرس

1 - الفكرةُ الرئيسةُ: أُوَضِّحُ سببَ اختلاف المواد في خصائصها الفيزيائيّة.

2 - أُوَضِّحُ المقصودَ بكلٍّ منَ: الرابطةِ الهيدروجينية، قوى لندن.

3 أُوَضِّحُ، معَ الرَّسم، تكوُّنَ ثنائيِّ القطب اللحظيّ بين ذرّات الهيليوم (He).

4 - أُفَسِّرُ:

أ . درجةُ غليان المركّب $HOCH_2CH_2OH$ أعلى من درجة غليان المركّب CH_3CH_2OH.

ب . تترتّبُ طاقة التبخّر المولّيّة لمركّبات عناصر المجموعة الرابعة على النَّحو:

$$(GeCl_4 > SiCl_4 > CCl_4)$$

5 - أُحَدِّدُ نوعَ قوى التجاذب بين جسيمات كلٍّ منَ الموادّ الآتية في الحالة السائلة:

$$CH_2= CH_2 \ , \ SO_2 \ , \ CH_3CH_2NH_2 \ , \ CH_3OCH_3 \ , \ He$$

6 - أُرَتِّبُ الموادَّ الآتيةَ تصاعديًّا حَسَبَ تزايد قوّة التجاذب بين جزيئاتها في الحالة السائلة:

$$CH_3OH \ , \ CH_4 \ , \ HCl \ , \ C_2H_6$$

منهاجي
متعة التعليم الهادف