المحاليل والذائبية ٢

اكتب كلمة (صواب) أمام الجملة الصحيحة، فإذا كانت الجملة غير صحيحة فاستبدل الكلمة المخطوط تحتها لتجعل الجملة صحيحة، ثُمّ اكتب الكلمة الجديدة في الفراغ المخصص على يمين الجملة.

..... ١١. تتشارك ذرات الهيدروجين والأكسجين في جزيء الماء في الإلكترونات بشكل **متساوٍ**.

..... ١٢. تُسمّى المحاليل التي يكون فيها الماء مذيبًا محاليل **مائية**.

..... ١٣. إذا تشاركت إلكترونات ذرتين بشكل **متساوٍ**، يصبح الجزيء في هذه الحالة قطبيًا بشكل **متساوٍ**.

..... ١٤. يذيب الماء معظم المركبات **القطبية** فورًا.

..... ١٥. يُعدّ ملح الطعام NaCl مركّبًا **جزيئيًا**.

..... ١٦. تفقد ذرة أو مجموعة ذرات في المركبات **الأيونية** بعض الإلكترونات، وتكسب ذرة أو مجموعة ذرات بعض الإلكترونات في الوقت ذاته.

..... ١٧. تؤدي المناطق المشحونة في جزيء الماء إلى تفكيك مكونات المركب **الأيوني** في محاليلها.

..... ١٨. يقول الكيميائيون: "المِثْلُ يُذيبُ المِثْلَ"، ويعني هذا أنّ الذوبان يحدث عندما يكون **الصُّلب** والمذيب متماثلين (متشابهين) في الطبيعة.

..... ١٩. تذوب معظم الزيوت على نحو أفضل في المذيبات **غير القطبية**.

..... ٢٠. تُوضّح الذائبية **سرعة** ذوبان المذيب.

أجب عن الأسئلة الآتية في المكان المخصص لذلك.

٢١. كيف تُوصَف ذائبية المادّة؟

.....

٢٥. هل يؤثر الضغط في ذائبية المادّة في المحلول؟ وضّح إجابتك.

.....

٢٦. كيف تؤثر درجة الحرارة في ذائبية المادّة في المذيب؟

.....

تزداد ذائبية بعض المواد التي تذوب في المذيب السائل بزيادة درجة الحرارة.

كمية المادة التي يمكن إذابتها في ١٠٠جرام من المذيب عند درجة حرارة معينة.

نعم / تؤدي زيادة الضغط إلى زيادة الذائبية.

LIVEWORKSHEETS