

البطاريات

اقرأ في كتابك، حول الخلايا الجافة، وبطارية تخزين المركم الرصاصي، وبطاريات الليثيوم.

أكمل الجدول الآتي بوضع اسم البطارية عن يمين الوصف المناسب لها. واختر إجابتك مما يلي: بطارية تخزين المركم الرصاصي، بطارية الليثيوم، بطارية النيكل - كادميوم، بطارية الخارصين - كربون الجافة.

نوع البطارية	وصفها
1.	بطارية السيارات العادية القابلة لإعادة الشحن.
2.	تُستعمل عادة في المثقاب الكهربائي دون أن يكون موصولاً بصورة مباشرة بالتيار الكهربائي، بالإضافة إلى آلات الحلاقة الكهربائية؛ كونها صغيرة الحجم وقابلة لإعادة الشحن.
3.	الخلية الجلفانية الأكثر شيوعاً منذ عام 1880م حتى الآن.
4.	خفيفة الوزن، وتعمل فترات طويلة، وتُستعمل عادة في الساعات والحواشيب لتشغيل الوقت والتاريخ.

فيما يلي اكتب كلمة صواب عن يمين الجملة الصحيحة. أما إذا كانت غير صحيحة، فاستبدل الكلمات التي بين الأقواس لتجعلها صحيحة:

- يُسمى قضيب الكربون في بطارية الخارصين - كربون الجافة (الكاثود).
- تُنتج البطاريات (الثانوية) الطاقة الكهربائية من تفاعلات الأكسدة والاختزال، والتي ليس من السهل عكسها.
- من إحدى فوائد الخلايا القلوية أنها (أكبر) من البطاريات الجافة.
- يُستهلك حمض (الكبريتيك)، وتنتج كبريتات الرصاص II في أثناء توليد التيار الكهربائي من بطارية المركم الرصاصي.
- تُعد البطاريات الجافة والبطاريات القلوية أمثلة على البطاريات (الأولية).
- تُخزن بطاريات الليثيوم كمية (صغيرة) من الطاقة بالنسبة إلى حجمها مقارنة بمعظم البطاريات الأخرى.
- يمكن إعادة شحن البطاريات (الثانوية).
- تولّد كل خلية في المركم الرصاصي (12 volt) تقريباً.
- كل من بطارية المركم الرصاصي، وبطاريات النيكل - كادميوم تُعد أمثلة على البطاريات (الثانوية).

