

东莞市初中学业水平考试理化生实验操作水平考试化学实验仪器设备清单

学科	实验序号	实验名称	实验器材清单（中括号内为规格要求）
化学	2	氧气的实验室制取与性质 (用过氧化氢制取氧气)	<p>大试管【<math>\Phi</math> 20 mm <math>\times</math> 200 mm, 透明硼硅酸盐玻璃制（2支, 含1支备用）】；</p> <p>药匙【长度<math>\geq</math>13 cm, 带小勺, 材质可选金属、牛角、塑料】；</p> <p>带导管的单孔橡胶塞【管口应打磨或烧结, 避免划伤事故, 橡胶塞乳白色, 具有耐油、耐酸碱、耐压等特性, 大小合适, 大小合适, 与大试管配套】；</p> <p>集气瓶（带玻璃片）【60ml, 透明钠钙玻璃制, 磨砂面应均匀地覆盖瓶口端面与玻璃片, 磨砂面不应有光斑; 玻璃片四角应倒角, 四边应磨光, 玻璃片与瓶口密合性应符合: 玻璃片与瓶口充分湿润盖合后, 倒提瓶体玻璃片在瓶口上保持30 s不脱落】；</p> <p>烧杯【100ml（装有半杯水）, 透明硼硅酸盐玻璃制, 烧杯的满口容量应超过标称容量的10%或烧杯的满口容量和标称容量的两液面间距不应少于10mm】；</p> <p>水槽【<math>\Phi</math>210 mm <math>\times</math> 110 mm（装水）】；</p> <p>试管架【木制或塑料制, 8孔, 孔径大小合适, 立柱粘结牢固】；</p> <p>铁架台（带铁夹）【方形座, 含铁夹、复夹、铁圈, 重心稳定不晃动, 夹持器内侧应有垫衬】；</p> <p>废液缸（贴标签）【用250ml烧杯代替】；</p> <p>废物缸（贴标签）【用250ml烧杯代替】；</p> <p>洗瓶【塑料, 250ml或500ml, 水嘴略向下倾斜, 口径1 mm~2 mm, 瓶口紧实不漏气】</p> <p>抹布; 小号抽纸。</p> <p>5%的过氧化氢溶液【化学纯, 用125ml细口瓶储存】、二氧化锰【化学纯, 用60ml广口瓶储存】、小木条。</p>
化学	3	二氧化碳的实验室制取与性质	<p>试管架【木制或塑料制, 8孔, 孔径大小合适, 立柱粘结牢固】；</p> <p>大试管【<math>\Phi</math> 32 mm <math>\times</math> 200 mm, 透明硼硅酸盐玻璃制（2支, 含1支备用）】；</p> <p>小试管【<math>\Phi</math> 15 mm <math>\times</math> 150 mm, 透明硼硅酸盐玻璃制（2支, 含1支备用）】；</p> <p>带导管的单孔橡胶塞（2个, 含1个备用）【管口应打磨或烧结, 避免划伤事故, 橡胶塞乳白色, 具有耐油、耐酸碱、耐压等特性, 大小合适, 大小合适, 与大试管配套】；</p> <p>烧杯【100ml（装有半杯水）, 透明硼硅酸盐玻璃制, 烧杯的满口容量应超过标称容量的10%或烧杯的满口容量和标称容量的两液面间距不应少于10mm】；</p> <p>镊子【不锈钢制, 平头, 长 125 mm, 钢板厚 1.2 mm, 前部应有防滑脱锯齿】；</p> <p>铁架台（带铁夹）【方形座, 含铁夹、复夹、铁圈, 重心稳定不晃动, 夹持器内侧应有垫衬】；</p> <p>废液缸（贴标签）【用250ml烧杯代替】；</p> <p>废物缸（贴标签）【用250ml烧杯代替】；</p> <p>大烧杯【250ml（贴标签“回收大理石”或“回收石灰石”）】；</p> <p>洗瓶【塑料, 250ml或500ml, 水嘴略向下倾斜, 口径1 mm~2 mm, 瓶口紧实不漏气】</p> <p>抹布; 小号抽纸。</p> <p>大理石或石灰石【颗粒大小适中】；</p> <p>稀盐酸【浓度适中, 用125ml细口瓶储存】；</p> <p>蒸馏水（细口瓶）；</p> <p>石蕊溶液【30ml滴瓶, 透明钠钙玻璃制, 瓶口细磨, 磨砂面应均匀细腻, 滴管应附橡胶帽, 吸放弹性好, 与滴管口套合牢固稳定】。</p>

化学	6	粗盐中难溶性杂质的去除 (溶解、过滤)	<p>烧杯【100ml（3个），透明硼硅酸盐玻璃制，烧杯的满口容量应超过标称容量的10%或烧杯的满口容量和标称容量的两液面间距不应少于10mm】；</p> <p>废物缸（贴标签）【用250ml烧杯代替】；</p> <p>废液缸（贴标签）【用250ml烧杯代替】；</p> <p>漏斗【60mm，直径准确，锥度适中】；</p> <p>洗瓶【塑料，250ml或500ml，水嘴略向下倾斜，口径1 mm~2 mm，瓶口紧实不漏气】；</p> <p>玻璃棒【粗细均匀，两端烧结使其光滑】；</p> <p>铁架台（带铁圈）【方形座，含铁夹、复夹、铁圈，重心稳定不晃动，夹持器内侧应有垫衬】；</p> <p>试管架【木制或塑料制，8孔，孔径21 mm】；</p> <p>药匙【长度≥13 cm，带小勺，材质可选金属、牛角、塑料】；</p> <p>定性滤纸【9cm】；</p> <p>镊子【不锈钢制，平头，长125 mm，钢板厚1.2 mm，前部应有防滑脱锯齿】；</p> <p>抹布；小号抽纸。</p> <p>粗盐【用125ml广口瓶储存】；</p> <p>蒸馏水【用125ml细口瓶储存】。</p>
化学	8	一定溶质质量分数的氯化钠溶液的配制（用固体配制）	<p>托盘天平【100 g，0.1 g】；</p> <p>烧杯【100mL，透明硼硅酸盐玻璃制，烧杯的满口容量应超过标称容量的10%或烧杯的满口容量和标称容量的两液面间距不应少于10mm】；</p> <p>烧杯【250ml（盛放胶头滴管、玻璃棒），透明硼硅酸盐玻璃制，烧杯的满口容量应超过标称容量的10%或烧杯的满口容量和标称容量的两液面间距不应少于10mm】；</p> <p>量筒【10 mL，透明钠钙玻璃制，分度线、数字和标志应完整、清晰和耐久，容积为20℃时充满量筒刻度线所容纳体积】；</p> <p>胶头滴管【直形，滴管尖嘴口径1 mm，上端有防滑脱翻口，翻口处直径比滴管直径略多1 mm~2 mm；附橡胶帽，吸放弹性好，与滴管口套合牢固稳定】；</p> <p>玻璃棒【粗细均匀，两端烧结使其光滑】；</p> <p>药匙【长度≥13 cm，带小勺，材质可选金属、牛角、塑料】；</p> <p>细口瓶【125ml（贴标签“10%NaCl溶液”）】；</p> <p>废物缸（贴标签）【用250ml烧杯代替】；</p> <p>废液缸（贴标签）【用250ml烧杯代替】；</p> <p>称量纸【规格6cm×6cm或者7.5cm×7.5cm】</p> <p>洗瓶【塑料，250ml或500ml，水嘴略向下倾斜，口径1 mm~2 mm，瓶口紧实不漏气】</p> <p>抹布；小号抽纸。</p> <p>蒸馏水【用125ml细口瓶储存】；</p> <p>氯化钠【化学纯，用125ml广口瓶储存】。</p>

化学	9	酸的化学性质	<p>玻璃片【无色透明，平整】；          试管【Φ 15 mm ×150 mm，透明硼硅酸盐玻璃制（3支）】；          试管架【木制或塑料制，8孔，孔径 21 mm】；          镊子【不锈钢制，平头，长 125 mm，钢板厚 1.2 mm，前部应有防滑脱锯齿】；          废物缸（贴标签）【用250ml烧杯代替】；          废液缸（贴标签）【用250ml烧杯代替】；          烧杯【100ml（贴标签：回收锌粒）】；          烧杯【100ml（贴标签：回收铁钉）】；          洗瓶【塑料，250ml或500ml，水嘴略向下倾斜，口径1 mm~2 mm，瓶口紧实不漏气】          抹布；小号抽纸。          锌粒；          生锈小铁钉；          稀硫酸【60ml滴瓶，浓度5%，透明钠钙玻璃制，瓶口细磨，磨砂面应均匀细腻，滴管应附橡胶帽，吸放弹性好，与滴管口套合牢固稳定】；          广泛pH试纸。</p>
化学	10	碱的化学性质	<p>试管【Φ 15 mm ×150 mm，透明硼硅酸盐玻璃制】          玻璃片【无色透明，平整】；          玻璃棒【粗细均匀，两端烧结使其光滑】；          烧杯【100ml（盛放玻璃棒），透明硼硅酸盐玻璃制，烧杯的满口容量应超过标称容量的10%或烧杯的满口容量和标称容量的两液面间距不应少于10mm】；          镊子【不锈钢制，平头，长 125 mm，钢板厚 1.2 mm，前部应有防滑脱锯齿】；          废物缸（贴标签）【用250ml烧杯代替】；          废液缸（贴标签）【用250ml烧杯代替】；          洗瓶【塑料，250ml或500ml，水嘴略向下倾斜，口径1 mm~2 mm，瓶口紧实不漏气】          抹布；小号抽纸。          稀氢氧化钠溶液【125ml细口瓶，浓度5%】；          澄清石灰水【125ml细口瓶】；          稀盐酸【60ml滴瓶，浓度5%，透明钠钙玻璃制，瓶口细磨，磨砂面应均匀细腻，滴管应附橡胶帽，吸放弹性好，与滴管口套合牢固稳定】；          酚酞试液【30ml滴瓶，透明钠钙玻璃制，瓶口细磨，磨砂面应均匀细腻，滴管应附橡胶帽，吸放弹性好，与滴管口套合牢固稳定】；          广泛pH试纸。</p>